WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 7:

C07F 17/00, C08F 10/00

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 00/31090

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

2. Juni 2000 (02.06.00)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP99/08851

(22) Internationales Anmeldedatum:

18. November 1999

(18.11.99)

A1

(30) Prioritätsdaten:

198 54 350.6

25. November 1998 (25.11.98) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): TARGOR GMBH [DE/DE]; D-55116 Mainz (DE).

(72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): BINGEL, Carsten [DE/DE]; Elsa-Brandström-Strasse 13-15, D-65830 Kriftel (DE). BRINTZINGER, Hans-Herbert [DE/CH]; Unterdorfstrasse 17, CH-8274 Tägerwilen (CH). DAMRAU, [DE/DE]; Hans-Robert-Hellmuth Bodanstrasse 21, D-78462 Konstanz (DE). MÜLLER, Patrik [DE/DE]; Erfurter Strasse 91, D-67663 Kaiserslautern (DE). SUHM, Jürgen [DE/DE]; Friesenstrasse 16, D-67063 Ludwigshafen (DE).
- (74) Anwalt: STARK, Vera; BASF Aktiengesellschaft, D-67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AE, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW, ARIPO Patent (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

- (54) Title: METALLOCENE MONOHALOGENIDES
- (54) Bezeichnung: METALLOCENMONOHALOGENIDE
- (57) Abstract

The invention relates to new metallocene monohalogenides, a method for producing same and their use in the polymerisation of

(57) Zusammenfassung

Die vorliegende Erfindung betrifft neuartige Metallocenmonohalogenide, ein Verfahren zu ihrer Herstellung sowie deren Verwendung in der Polymerisation von Olefinen.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien .	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
ΑÜ	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	ΗU	Ungam	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	ÜA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko	05	Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	ΥŲ	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neusceland	zw	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL.	Polen	2,,,	Zimbabwe
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
Cυ	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

Metallocenmonohalogenide

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft speziell substituierte Metallocene, ein Verfahren zu ihrer Herstellung sowie deren Verwendung in der Polymerisation von Olefinen.

- 10 Metallocene können, gegebenenfalls in Kombination mit einem oder mehreren Co-Katalysatoren, als Katalysatorkomponente für die Polymerisation und Copolymerisation von Olefinen verwendet werden. Insbesondere werden als Katalysatorvorstufen halogenhaltige Metallocene eingesetzt, die sich beispielsweise durch ein
- 15 Aluminoxan in einen polymerisationsaktiven kationischen Metallocenkomplex überführen lassen (EP-A-129368).
- Die Herstellung von Metallocenen ist an sich bekannt (US

 20 4,752,597; US 5,017,714; EP-A-320762; EP-A-416815; EP-A-537686;
 EP-A- 669340; H.H. Brintzinger et al.; Angew. Chem., 107 (1995),
 1255; H.H. Brintzinger et al., J. Organomet. Chem. 232 (1982),
 233). Dazu können zum Beispiel Cyclopentadienyl-Metall-Verbindungen mit Halogeniden von Übergangsmetallen wie Titan, Zirkonium

 25 und Hafnium umgesetzt werden. Die gebildeten Metallocendihalogenide, in der Regel die Metallocendichloride, sind im Falle der technisch interessanten racemischen Ansa-Bis-indenyl-Metallocene, die für die Herstellung von isotaktischem Polypropylen benötigt werden (EP 0485823, EP 0549900, EP 0576970, WO 98/40331), in der

 30 Regel schwer lösliche Verbindungen.

Sowohl bei der Darstellung des polymerisationsaktiven kationischen Metallocenkatalysatorsystems in ungeträgerter oder geträgerter Form, als auch für die Aufreinigung des racemischen 35 Metallocenes, also der Katalysatorvorstufe, durch Kristallisationstechniken, wäre eine bessere Löslichkeit der technisch interessanten Metallocene wünschenswert.

Es bestand somit die Aufgabe, gut lösliche Metallocene zu finden, 40 die nach Umwandlung in die polymerisationsaktive Spezie, mindestens die gleiche Polymerisationsperformance zeigen wie die Katalysatorsysteme, die aus den schwer löslichen Metallocendichloriden hergestellt werden.

45 Es wurde nun überraschenderweise gefunden, daß durch speziell substituierte Metallocene, nämlich Metallocenmonohalogenide, die der Erfindung zugrunde liegende Aufgabe gelöst wird.

PCT/EP99/08851

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Verbindungen der Formel (I),

2

5

10

$$\begin{bmatrix} R^{1} & X & X \\ Y & R^{3} \end{bmatrix}_{m}$$

15

worin

M ein Metall der III., IV., V. oder VI. Nebengruppe des Periodensystems der Elemente ist, insbesondere Ti, Zr oder Hf, besonders bevorzugt Zirkonium,

R1 gleich oder verschieden sind und Si(R12)3 ist, worin R12
gleich oder verschieden ein Wasserstoffatom oder eine
25 C1-C40-kohlenstoffhaltige Gruppe, bevorzugt C1-C20-Alkyl,
C1-C10-Fluoralkyl, C1-C10-Alkoxy, C6-C20-Aryl, C6-C10-Fluoraryl,
C6-C10-Aryloxy, C2-C10-Alkenyl, C7-C40-Arylalkyl, C7-C40-Alkyla-ryl oder C8-C40-Arylalkenyl,

oder R¹ eine C₁-C₃₀ - kohlenstoffhaltige Gruppe, bevorzugt C₁-C₂₅-Alkyl, wie Methyl, Ethyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl oder Octyl, C₂-C₂₅-Alkenyl, C₃-C₁₅-Alkylalkenyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₅-C₂₄-Heteroaryl, C₇-C₃₀-Arylalkyl, C₇-C₃₀-Alkylaryl, fluorhaltiges C₁-C₂₅-Alkyl, fluorhaltiges C₆-C₂₄-Aryl, fluorhaltiges C₇-C₃₀-Arylalkyl, fluorhaltiges C₇-C₃₀-Alkylaryl oder C₁-C₁₂-Alkoxy ist,

oder zwei oder mehrere Reste R^1 können so miteinander verbunden sein, daß die Reste R^1 und die sie verbindenden Atome des Cyclopentadienylringes ein $C_4-C_{24}-R$ ingsystem bilden, welches seinerseits substituiert sein kann,

 $\begin{array}{lll} R^2 & \text{gleich oder verschieden sind und Si} \, (R^{12})_3 \, \, \text{ist, worin} \, \, R^{12} \\ & \text{gleich oder verschieden ein Wasserstoffatom oder eine} \\ 45 & C_1-C_{40}-\text{kohlenstoffhaltige Gruppe, bevorzugt C}_1-C_{20}-\text{Alkyl,} \\ & C_1-C_{10}-\text{Fluoralkyl, C}_1-C_{10}-\text{Alkoxy, C}_6-C_{14}-\text{Aryl, C}_6-C_{10}-\text{Fluoraryl,} \\ \end{array}$

3

 $\label{eq:condition} C_6-C_{10}-\text{Aryloxy}, \ C_2-C_{10}-\text{Alkenyl}, \ C_7-C_{40}-\text{Arylalkyl}, \ C_7-C_{40}-\text{Alkyla-loop}$ ryl oder C₈-C₄₀-Arylalkenyl,

oder R^2 eine C_1-C_{30} - kohlenstoffhaltige Gruppe, bevorzugt 5 C_1 - C_{25} -Alkyl, wie Methyl, Ethyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl oder Octyl, C_2 - C_{25} -Alkenyl, C_3 - C_{15} -Alkylalkenyl, C_6 - C_{24} -Aryl, $C_5-C_{24}-Heteroaryl$, $C_7-C_{30}-Arylalkyl$, $C_7-C_{30}-Alkylaryl$, fluorhaltiges C₁-C₂₅-Alkyl, fluorhaltiges C₆-C₂₄-Aryl, fluorhaltiges C_7 - C_{30} -Arylalkyl, fluorhaltiges C_7 - C_{30} -Alkylaryl oder 10

oder zwei oder mehrere Reste R2 können so miteinander verbunden sein, daß die Reste R2 und die sie verbindenden Atome des Cyclopentadienylringes ein C_4 - C_{24} -Ringsystem bilden, wel-

15 ches seinerseits substituiert sein kann,

 C_1-C_{12} -Alkoxy ist,

- gleich oder verschieden eine C_1 - C_{40} kohlenstoffhaltige Gruppe, bevorzugt $C_1-C_{25}-Alkyl$, wie Methyl, Ethyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl oder Octyl, $C_2-C_{25}-Alkenyl$, $C_3-C_{15}-Alkylal$ -
- 20 kenyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₅-C₂₄-Heteroaryl wie Pyridyl, Furyl oder Chinolyl, C_7 - C_{30} -Arylalkyl, C_7 - C_{30} -Alkylaryl, fluorhaltiges C_1 - C_{25} -Alkyl, fluorhaltiges C_6 - C_{24} -Aryl, fluorhaltiges C_7-C_{30} -Arylalkyl oder fluorhaltiges C_7-C_{30} -Alkylaryl ist,
- 25 X ein Halogenatom, insbesondere Chlor, ist,
 - Y ein Element der 6. Hauptgruppe des Periodensystems der Elemente oder ein Fragment CH_2 , CR_{2}^3 , NR_{3}^3 , PR_{3}^3 oder $P(=0)R_{3}^3$ ist, insbesondere Sauerstoff, Schwefel oder NR3, besonders bevorzugt Sauerstoff,
 - gleich 1 bis 5 für k = 0, und n gleich 0 bis 4 für k = 1 ist,
- gleich 1 bis 5 für k = 0, und n' gleich 0 bis 4 für k = 1n' 35 ist,
 - gleich 1 bis 3 ist, bevorzugt 1, m

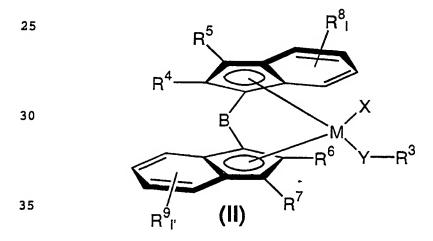
30

45

- k gleich Null oder 1 ist, wobei für k = 0 ein unverbrücktes 40 Metallocen, für k = 1 ein verbrücktes Metallocen vorliegt, wobei k = 1 bevorzugt ist, und
 - ein verbrückendes Strukturelement zwischen den beiden Cyclopentadienylringen bezeichnet.

Beispiele für B sind Gruppen $M^3R^{13}R^{14}$, worin M^3 Kohlenstoff, Silizium, Germanium oder Zinn ist und R13 und R14 gleich oder verschieden eine C_1 - C_{20} -kohlenwasserstoffhaltige Gruppe wie C_1 - C_{10} -Alkyl, C_6 - C_{14} -Aryl oder Trimethylsilyl bedeuten. Bevorzugt ist B 5 gleich CH_2 , CH_2CH_2 , $CH(CH_3)CH_2$, $CH(C_4H_9)C(CH_3)_2$, $C(CH_3)_2$, $(CH_3)_2Si$, $(CH_3)_2Ge$, $(CH_3)_2Sn$, $(C_6H_5)_2Si$, (C_6H_5) $(CH_3)_2Si$, $Si(CH_3)$ $(SiR^{20}R^{21}R^{22})$, $(C_6H_5)_2Ge$, $(C_6H_5)_2Sn$, $(CH_2)_4Si$, $CH_2Si(CH_3)_2$, $O-C_6H_4$ oder $2,2'-(C_6H_4)_2$. Wobei $R^{20}R^{21}R^{22}$ gleich oder verschieden eine C_1-C_{20} -kohlenwasserstoff-haltige Gruppe wie C_1-C_{10} -Alkyl oder 10 C_6 - C_{14} -Aryl bedeuten. B kann auch mit einem oder mehreren Resten R1 und/oder R2 ein mono- oder polycyclisches Ringsystem bilden. Bevorzugt sind verbrückte Metallocenverbindungen der Formel (I), insbesondere solche in denen k gleich 1 ist und einer oder beide Cyclopentadienylringe so substituiert sind, daß sie einen Inde-15 nylring darstellen. Der Indenylring ist bevorzugt substituiert, insbesondere in 2-, 4-, 2,4,5-, 2,4,6-, 2,4,7 oder 2,4,5,6-Stellung, mit C_1 - C_{20} -kohlenstoffhaltigen Gruppen, wie C_1 - C_{18} -Alkyl oder $C_6-C_{18}-Aryl$, wobei auch zwei oder mehrere Substituenten des Indenylrings zusammen ein Ringsystem bilden können. 20

Besonders bevorzugt sind verbrückte Metallocenverbindungen der Formel (II),



worin

40

45

M gleich Ti, Zr oder Hf ist, besonders bevorzugt Zirkonium,

R³ gleich oder verschieden eine C_1 - C_{30} - kohlenstoffhaltige Gruppe, bevorzugt C_3 - C_{10} -Alkyl, wie iso-Propyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl oder Octyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_5 - C_{24} -Heteroaryl wie Pyridyl, Furyl oder Chinolyl, C_7 - C_{30} -Arylalkyl, C_7 - C_{30} -Alkylaryl, fluorhaltiges C_6 - C_{24} -Aryl, fluorhaltiges C_7 - C_{30} -Arylalkyl oder fluorhaltiges C_7 - C_{30} -Alkylaryl ist,

5

 R^4 , R^6 gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, eine $C_1\text{-}C_{20}$ - kohlenstoffhaltige Gruppe, bevorzugt $C_1\text{-}C_{18}\text{-}Alkyl$, wie Methyl, Ethyl, n-Butyl, Cyclohexyl oder Octyl, $C_2\text{-}C_{10}\text{-}Alkenyl$, $C_3\text{-}C_{15}\text{-}Alkylalkenyl}$, $C_6\text{-}C_{18}\text{-}Aryl$, $C_5\text{-}C_{18}\text{-}Heteroaryl$ wie Pyridyl, Furyl oder Chinolyl, $C_7\text{-}C_{20}\text{-}Arylalkyl$, $C_7\text{-}C_{20}\text{-}Alkylaryl$, fluorhaltiges $C_1\text{-}C_{12}\text{-}Alkyl$, fluorhaltiges $C_6\text{-}C_{18}\text{-}Aryl$, fluorhaltiges $C_7\text{-}C_{20}\text{-}Arylalkyl$ oder fluorhaltiges $C_7\text{-}C_{20}\text{-}Alkylaryl$ ist,

- R8 und R9 gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, Ha-20 logenatom oder eine $C_1 - C_{20}$ - kohlenstoffhaltige Gruppe bedeuteten, bevorzugt eine lineare oder verzweigte C_1 - C_{18} -Alkylgruppe, wie Methyl, Ethyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl oder Octyl, C2-C10-Alkenyl, C3-C15-Alkylalkenyl, eine C₆-C₁₈-Arylgruppe, die gegebenenfalls substi-25 tuiert sein kann, insbesondere Phenyl, Tolyl, Xylyl, tert.-Butylphenyl, Ethylphenyl, Di-tert.-butylphenyl, Naphthyl, Acenaphthyl, Phenanthrenyl oder Anthracenyl, C5-C18-Heteroaryl wie Pyridyl, Furyl oder Chinolyl, C_7-C_{20} -Arylalkyl, C_7-C_{20} -Alkylaryl, fluorhaltiges 30 $C_1-C_{12}-Alkyl$, fluorhaltiges $C_6-C_{18}-Aryl$, fluorhaltiges C7-C20-Arylalkyl oder fluorhaltiges C7-C20-Alkylaryl sind, und zwei Reste R8 oder R9 ein mono- oder polycyclisches Ringssystem bilden können, das seinerseits gegebenenfalls substituiert sein kann,

35

5

- X ein Halogenatom, insbesondere Chlor, ist,
- 9 ein Element der 6. Hauptgruppe des Periodensystems der Elemente oder ein Fragment CH_2 , CR^3_2 , NR^3 , PR^3 oder $P(=O)R^3$ ist, insbesondere Sauerstoff, Schwefel oder NR^3 , besonders bevorzugt Sauerstoff ist,
- 1, 1' gleich oder verschieden eine ganze Zahl zwischen Null und 4, bevorzugt 1 oder 2, besonders bevorzugt gleich 1 sind, 45

B ein verbrückendes Strukturelement zwischen den beiden Idenylresten bezeichnet.

6

Beispiele für B sind Gruppen $M^3R^{13}R^{14}$, worin M^3 Kohlenstoff, Silizium, Germanium oder Zinn ist, bevorzugt Kohlenstoff und Silizium, und R^{13} und R^{14} gleich oder verschieden Wasserstoff, eine C_1 - C_{20} -kohlenwasserstoffhaltige Gruppe wie C_1 - C_{10} -Alkyl, C_6 - C_{14} -Aryl oder Trimethylsilyl bedeuten. Bevorzugt ist B gleich CH_2 , CH_2CH_2 , $CH(CH_3)CH_2$, $CH(C_4H_9)C(CH_3)_2$, $C(CH_3)_2$, $(CH_3)_2Si$,

10 $(CH_3)_2Ge$, $(CH_3)_2Sn$, $(C_6H_5)_2C$, $(C_6H_5)_2Si$, $(C_6H_5)(CH_3)Si$, $Si(CH_3)(SiR^{20}R^{21}R^{22})$, $(C_6H_5)_2Ge$, $(C_6H_5)_2Sn$, $(CH_2)_4Si$, $CH_2Si(CH_3)_2$, $o-C_6H_4$ oder $2,2'-(C_6H_4)_2$. Wobei $R^{20}R^{21}R^{22}$ gleich oder verschieden eine C_1-C_{20} -kohlenwasserstoffhaltige Gruppe wie C_1-C_{10} -Alkyl oder C_6-C_{14} -Aryl bedeuten.

15

Ganz besonders bevorzugt sind verbrückte Metallocenverbindungen der Formel (II),

worin

20

M gleich Zirkonium ist,

eine C₁-C₃₀ - kohlenstoffhaltige Gruppe, bevorzugt

C₃-C₁₀-Alkyl, wie iso-Propyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl

oder Octyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₅-C₂₄-Heteroaryl wie Pyridyl,

Furyl oder Chinolyl, C₇-C₃₀-Arylalkyl, C₇-C₃₀-Alkylaryl,

fluorhaltiges C₆-C₂₄-Aryl, fluorhaltiges C₇-C₃₀-Arylalkyl

oder fluorhaltiges C₇-C₃₀-Alkylaryl ist,

30 R^4 , R^6 gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom oder eine C_1 - C_{12} -Alkylgruppe, bevorzugt eine Alkylgruppe wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, n-Pentyl, n-Hexyl oder Octyl sind, besonders bevorzugt Methyl oder Ethyl ist,

35

R⁵, R⁷ gleich Wasserstoffatome sind,

R⁸ und R⁹gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom,
Halogenatom oder eine C₁-C₂₀ - kohlenstoffhaltige Gruppe
bedeuten, bevorzugt eine lineare oder verzweigte
C₁-C₈-Alkylgruppe, wie Methyl, Ethyl, tert.-Butyl, Cyclohexyl oder Octyl, C₂-C₆-Alkenyl, C₃-C₆-Alkylalkenyl, eine
C₆-C₁₈-Arylgruppe, die gegebenenfalls substituiert sein
kann, insbesondere Phenyl, Tolyl, Xylyl, tert.-Butylphenyl, Ethylphenyl, Di-tert.-butylphenyl, Naphthyl, Acenaphthyl, Phenanthrenyl oder Anthracenyl, C₅-C₁₈-Heteroaryl wie Pyridyl, Furyl oder Chinolyl, C₇-C₁₂-Arylalkyl,

 $C_7-C_{12}-Alkylaryl$, fluorhaltiges $C_1-C_8-Alkyl$, fluorhaltiges $C_6-C_{18}-Aryl$, fluorhaltiges $C_7-C_{12}-Arylalkyl$ oder fluorhaltiges $C_7-C_{12}-Alkylaryl$ ist,

X Chlor ist,

5

Y Sauerstoff ist,

1, 1' gleich oder verschieden eine ganze Zahl zwischen Null und
 4, bevorzugt 1 oder 2, besonders bevorzugt gleich 1 ist,

10

15

ein verbrückendes Strukturelement zwischen den beiden Indenylresten bezeichnet, wobei bevorzugt B gleich $(CH_3)_2Si$, $(CH_3)_2Ge$, $(C_6H_5)_2Si$, (C_6H_5) $(CH_3)_Si$, (CH_2CH_2) , $(CH_3)_2CH_2$, $(CH_3)_2CH_2$, $(CH_3)_2CH_2$, $(CH_3)_2CH_2$, $(CH_3)_2CH_2$, $(CH_3)_2CH_2$ ist, besonders bevorzugt $(CH_3)_2Si$, $(CH_2)_2CH_2$ ist.

Die erfindungsgemäßen Metallocene der Formeln I und II zeichnen sich dadurch aus, daß sie im Vergleich zu den entsprechenden Metallocen-Dichloriden (X=Cl und Y-R 3 = Cl) eine deutlich bessere

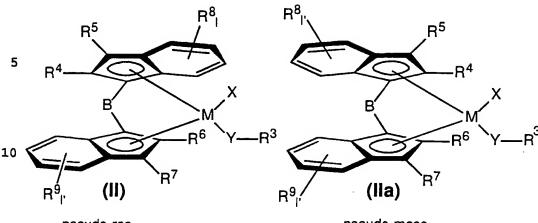
- 20 Löslichkeit in inerten organischen Lösungsmitteln zeigen. Eine deutliche besser Löslichkeit soll bedeutet, daß sich die molaren Konzentrationen im organischen Lösungsmittel mindestens verdoppeln, bevorzugt mehr als vervierfachen und ganz besonders bevorzugt mehr als verachtfachen. Ein weiterer Vorteil ist darin zu
- 25 sehen, daß die erfindungsgemäßen Verbindungen ein besseres Kristallisationsverhalten aus inerten organischen Lösungsmittel zeigen, wodurch ihre Aufreinigung erleichtert wird.

Als inerte organische Lösungsmittel für Metallocene werden für 30 gewöhnlich aliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe, aber auch halogenhaltige, sauerstoffhaltige oder stickstoffhaltige Kohlenwasserstoffe eingesetzt. Nicht einschränkende Beispiele für die einzelnen Lösungsmittelklassen sind Heptan, Toluol, Dichlorbenzol, Methylenchlorid, Tetrahydrofuran oder Triethylamin.

35

Statt der reinen chiralen verbrückten Metallocenverbindungen der Formel (II) (pseudo-rac) können bei der Katalysatorherstellung auch Gemische aus den Metallocenen der Formel (II) und den entsprechenden pseudo-meso Metallocenen der Formel (IIa) zur Kataly-40 satorherstellung eingesetzt werden.

PCT/EP99/08851 8



pseudo-rac

. pseudo-meso

15

Erläuternde, jedoch nicht einschränkende Beispiele für die erfindungsgemäßen Metallocene sind:

Dimethylsilandiylbis(indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-ditert.-butyl-phenolat)

20 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-monochloromono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Methylidenbis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-

mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Isopropylidenbis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-

25 mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(2-methyl-benzo-indenyl)-zirkonium-monoch--loro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(4-naphthyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-

mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

30 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(1-naphthyl)-indenyl)-zirkoniummonochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Methylidenbis(2-methyl-4-(1-naphthyl)-indenyl)-zirkońium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Isopropylidenbis(2-methyl-4-(1-naphthyl)-indenyl)-zirkonium-mo-

35 nochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(2-naphthyl)-indenyl)-zirkoniummonochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-phenyl-indenyl)-zirkonium-monoch-

loro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

40 Methylidenbis(2-methyl-4-phenyl-indenyl)-zirkonium-monochloromono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Isopropylidenbis(2-methyl-4-phenyl-indenyl)-zirkonium-monochloromono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-t-butyl-indenyl)-zirkonium-mo-

45 nochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-isopropyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-ethyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

- Dimethylsilandiylbis(2,4-dimethyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 5 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-ethyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-phenyl-indenyl)-zirkonium-monoch-
- 10 loro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiybis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Methylidenbis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkonium-monochloro mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) -
- 15 Isopropylidenbis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4,6 diisopropyl-indenyl)-zirkoniummonochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4,5 diisopropyl-indenyl)-zirkonium-
- 20 monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2,4,6-trimethyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2,5,6-trimethyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 25 Dimethylsilandiylbis(2,4,7-trimethyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-5-isobutyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-5-t-butyl-indenyl)-zirkonium-mo-
- 30 nochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Methyl (phenyl) silandiylbis (2-methyl-4-phenyl-indenyl) -zirkonium monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Methyl (phenyl) silandiylbis (2-methyl-4,6 diisopropyl-indenyl) -zir konium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 35 Methyl (phenyl) silandiylbis (2-methyl-4-isopropyl-indenyl) -zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Methyl (phenyl) silandiylbis (2-methyl-4,5-benzo-indenyl) -zirkoniummonochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Methyl (phenyl) silandiylbis (2-methyl-4,5- (methylbenzo) -inde-
- 45 Methyl (phenyl) silandiylbis (2-methyl-5-isobutyl-indenyl) -zirko-nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

10

```
1,2-Ethandiylbis(2-methyl-4-phenyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
```

- 1,4-Butandiylbis(2-methyl-4-phenyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 5 1,2-Ethandiylbis(2-methyl-4,6 diisopropyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - 1,4-Butandiylbis(2-methyl-4-isopropyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - 1,4-Butandiylbis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkonium-mono-
- 10 chloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - 1,2-Ethandiylbis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkonium-mono-chloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - 1,2-Ethandiylbis(2,4,7-trimethyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 15 1,2-Ethandiylbis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-monochloromono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - 1,4-Butandiylbis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - [4- $(\eta^5$ -Cyclopentadienyl)-4,6,6-trimethyl- $(\eta^5$ -4,5-tetrahydropenta-
- 20 len)]- zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 [4-(η⁵-3'-Trimethylsilyl-cyclopentadienyl)-4,6,6-trime thyl-(η⁵-4,5-tetrahydropentalen)]-zirkonium-monochloro mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - $[4-(\eta^5-3'-Isopropyl-cyclopentadienyl)-4,6,6-trimethyl-(5-4,5-$
- 25 tetrahydropentalen)]- zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.butyl-phenolat)
 - $\label{eq:continuous} \begin{tabular}{l} $\{4-(\eta^5-Cyclopentadieny1)-4,7,7-trimethyl-(\eta^5-4,5,6,7-tetrahydroindeny1)\}-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)\\ $\{4-(\eta^5-3'-tert.Butyl-cyclopentadienyl)-4,7,7-trimethyl-1,7,7$
- 30 (η⁵-4,5,6,7-tetrahydroindenyl)] zirkonium-monochloro-mono(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 4-(η⁵-3'-Methylcyclopentadienyl)-4,7,7-trimethyl-(⁵-4,5,6,7-tetra-hydroindenyl)] zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert,-butyl-
- 35 4-(η⁵-3'-Trimethylsilyl-cyclopentadienyl)-2-trimethylsilyl4,7,7-trimethyl-(η⁵-4,5,6,7-tetrahydroindenyl)]- zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Bis-(1,3-dimethylcyclopentadienyl)-zirkonium-monochloromono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 40 Dimethylsilandiylbis(tetrahydroindenyl)-zirkonium-monochloromono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Isopropyliden-bisindenyl-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.butyl-phenolat)
 - Isopropyliden-cyclopentadienyl-9-fluorenyl-zirkonium-monochloro-
- 45 mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Isopropyliden-cyclopentadienyl-indenyl-zirkonium-monochloro-

mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Diphenylmethyliden-(cyclopentadienyl)-(9-fluorenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
Diphenylmethyliden-(3-methyl-cyclopentadienyl)-(9-fluorenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

- 5 Diphenylmethyliden-(3-isopropyl-cyclopentadienyl)-(9-fluorenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Diphenylmethyliden-(3-tert.-butyl-cyclopentadienyl)-(9-fluorenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiyl-cyclopentadienyl-9-fluorenyl-zirkonium-monoch-
- 10 loro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Diphenylsilandiyl-cyclopentadienyl-9-fluorenyl-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(tert-butyl-phenyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 15 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4-methyl-phenyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4-ethyl-phenyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4-trifluormethyl-phenyl-inde-
- 20 nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4-methoxy-phenyl-indenyl)-zirko nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4-tert-butyl-phenyl-indenyl)-zir konium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 25 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4-ethyl-phenyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4-trifluormethyl-phenyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4-methoxy-phenyl-indenyl)-zirko-
- 30 nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-inde nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(3',5'-di-tert.-butyl-phenyl)-in denyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 35 Methylidenbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Isopropylidenbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-methyl-phenyl)-indenyl)-zir-
- 40 konium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-ethyl-phenyl)-indenyl)-zirko nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-n-propyl-phenyl)-inde nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 45 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-iso-propyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-n-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-hexyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) 5 Dimethylsilandiylbis(2-methyl-4-(4'-sec-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-methyl-phenyl)-indenyl)-zirko-10 nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-ethyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-n-propyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) 15 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-iso-propyl-phenyl)-indeny1)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-n-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-hexyl-phenyl)-indenyl)-zirko-20 nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-pentyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-cyclohexyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) 25 Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-sec-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-ethyl-4-(3',5'-di-tert.-butyl-phenyl)-in-30 denyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Methylidenbis(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Isopropylidenbis(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) 35 Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(4'-methyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(4'-ethyl-phenyl)-indenyl)-zir-40 konium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(4'-n-propyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(4'-iso-propyl-phenyl)-indeny1)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) 45 Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(4'-n-butyl-phenyl)-inde-

nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

13

Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(4'-hexyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(4'-cyclohexyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) 5 Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(4'-sec-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-propyl-4-(3',5'-di-tert.-butyl-phe-10 nyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phe-Methylidenbis(2-n-propyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Isopropylidenbis(2-n-propyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-inde-15 nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-(4'-methyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) 20 Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-(4'-ethyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-(4'-n-propyl-phenyl)-indeny1)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-(4'-iso-propyl-phenyl)-inde-25 nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-(4'-n-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-(4'-hexyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) 30 Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-(4'-cyclohexyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-(4'-sec-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-n-butyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-inde-35 nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-phenyl)-indenyl)zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-(4'-methyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) 40 Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-(4'-ethyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-(4'-n-propyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-(4'-iso-propyl-phenyl)-inde-45 nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-(4'-n-butyl-phenyl)-indenyl)-zir-

konium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-(4'-hexyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-(4'-cyclohexyl-phenyl)-inde-

- nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 5 Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-(4'-sec-butyl-phenyl)-inde-
- nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - Dimethylsilandiylbis(2-hexyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-inde-
 - nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - Dimethylgermandiylbis(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-inde-
- 10 nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- Dimethylgermandiylbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-inde
 - ny1)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)

 - Ethylidenbis(2-ethyl-4-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-
 - mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 15 Ethylidenbis(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirko-
- nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) Ethylidenbis(2-n-propyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirko
 - nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - Ethylidenbis(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirko-
- 20 nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- Methylethylidenbis(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-inde
 - ny1)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - Dimethylsilandiyl(2-methylazapentalen)(2-methyl-indenyl)-zirko-
 - nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 25 Dimethylsilandiyl(2-methylazapentalen)(2-methyl-4-phenyl-indenyl)
- -zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
 - Dimethylsilandiyl (2-methylazapentalen) (2-methyl-4,5-benzo-in-
 - -zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 30 Dimethylsilandiyl(2-methylazapentalen)(2-ethyl-4-(4'-tert-butylphenyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butylphenolat)
 - Dimethylsilandiyl (2-methylazapentalen) (2-methyl-4-(4'-tert.-bu-
 - tyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-bu-
- 35 tyl-phenolat)

phenolat)

- Dimethylsilandiyl(2-methylazapentalen)(2-n-propyl-4-(4'-tert.-butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- Dimethylsilandiyl(2-ethylazapentalen)(2-methyl-4-phenyl-indenyl)
- 40 -zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- Dimethylsilandiyl(2-ethylazapentalen)(2-methyl-4-phenyl-inde-
- nyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)Dime
 - thylsilandiyl(2-ethylazapentalen)(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)
 - -zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
- 45 Dimethylsilandiyl(2-ethylazapentalen)(2-ethyl-4-(4'-tert-butylphenyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-

```
Dimethylsilandiyl(2-ethylazapentalen)(2-methyl-4-(4'-tert.-butyl-
    phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-
    phenolat)
    Dimethylsilandiyl(2-ethylazapentalen)(2-n-propyl-4-(4'-tert.-bu-
  5 tyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-bu-
    tyl-phenolat)
    Dimethylsilandiyl(2-methylthiapentalen)(2-methyl-indenyl)-zirko-
    nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
    Dimethylsilandiyl(2-methylthiapentalen)(2-methyl-4-phenyl-inde-
 10 nvl)
    -zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
   Dimethylsilandiyl(2-methylthiapentalen)(2-methyl-4,5-benzo-inde-
   nyl)
    -zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-buty1-phenolat)
 15 Dimethylsilandiyl(2-methylthiapentalen)(2-ethyl-4-(4'-tert.-bu-
    tyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-bu-
    tyl-phenolat)
   Dimethylsilandiyl(2-methylthiapentalen)(2-n-propyl-4-(4'-tert.-
   butyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-
20 butyl-phenolat)
   Dimethylsilandiyl(2-ethylthiapentalen)(2-methyl-indenyl)-zirko-
   nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
   Dimethylsilandiyl(2-ethylthiapentalen)(2-methyl-4-phenyl-indenyl)
   -zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
25 Dimethylsilandiyl(2-ethylthiapentalen)(2-methyl-4,5-benzo-in-
   denyl)
   -zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)
   Dimethylsilandiyl(2-ethylthiapentalen)(2-ethyl-4-(4'-tert.-butyl-
   phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-
30 phenolat)
   Dimethylsilandiyl(2-ethylthiapentalen)(2-n-propyl-4-(4'-tert.-bu-
   tyl-phenyl)-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-bu-
   tyl-phenolat)
   Des weiteren sind die Metallocene, bei denen das Zirkoniumfrag-
35 ment "-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat)"
   die Bedeutungen
   Zirkonium-monochloro-mono-(2,6-di-tert.-butyl-phenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(3,5-di-tert.-butyl-phenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2,6-di-sec.-butyl-phenolat)
40 Zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2,3-di-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2,5-di-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2,6-di-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(3,4-di-methylphenolat)
45 Zirkonium-monochloro-mono-(3,5-di-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-monophenolat
   Zirkonium-monochloro-mono-(2-methylphenolat)
```

16

```
Zirkonium-monochloro-mono-(3-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(4-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2-ethylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(3-ethylphenolat)
 5 Zirkonium-monochloro-mono-(4-ethylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2-sec.-butylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2-tert.-butylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(3-tert.-butylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(4-sec.-butylphenolat)
10 Zirkonium-monochloro-mono-(4-tert.-butylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2-isopropyl-5-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(4-isopropyl-3-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(5-isopropy1-2-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(5-isopropy1-3-methylphenolat)
15 Zirkonium-monochloro-mono-(2,4-bis-(2-methyl-2-butyl)-phenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2,6-di-tert.-butyl-4-methyl-phenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(4-nonylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(isopropylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(propylphenolat)
20 Zirkonium-monochloro-mono-(trimethylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(tert.-butyl-methylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2-tert.-butyl-4-ethylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2,6-diisopropylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(4-octylphenolat)
25 Zirkonium-monochloro-mono-(2,6-di-tert.-buty1-4-ethylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(1-naphtholat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2-naphtholat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2-phenylphenolat)
   Zirkonium-monochloro-mono-(tert. butoxid)
30 Zirkonium-monochloro-mono-(N-methylanilid)
   Zirkonium-monochloro-mono-(2-tert.-butylanilid)
   Zirkonium-monochloro-mono-(tert.-butylamid)
   Zirkonium-monochloro-mono-(di-iso.-propylamid)
   Zirkonium-monochloro-mono-methyl
35 Zirkonium-monochloro-mono-benzyl
   Zirkonium-monochloro-mono-neopentyl, hat, Beispiele für die er-
   findungsgemäßen Metallocene.
  Weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein technisch
40 durchführbares Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der
  Formeln (I) und (II).
  In der Literatur ist die Synthese von Dicyclopentadienyl-zirko-
```

nium-(2,6-di-tert.-butyl-phenoxy)-mono-chlorid und Dicyclopenta-45 dienyl-zirkonium-(2,6-di-isopropyl-phenoxy)-mono-chlorid beschrieben (T. Repo et al., J. Organomet. Chem. 541 (1997), 363):

Bei dem beschriebenen Verfahren wird bei tiefen Temperaturen (-78°C) gearbeitet, was im technischen-Maßstab aufwendig und 15 kostenintensiv ist, und außerdem ist die isolierte Ausbeute nur befriedigend.

Überraschenderweise wurde nun gefunden, daß die Herstellung der Metallocene der Formeln (I) und (II) mit guten Ausbeuten durchge20 führt werden kann, wobei Metallocenhalogenide mit Salzen der Formel M¹-Y-R3 in einen inerten Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch im Temperaturbereich von 0°C bis 200°C, bevorzugt 60°C bis 110°C, umgesetzt werden:

40 R^{4} R^{5} R^{8} R^{6} R^{6} R^{7} (III) R^{7} R^{9} pseudo-rac R^{9} pseudo-rac R^{9} R^{9}

pseudo-rac

35

18

Dabei ist M^1 gleich einem Kation oder Kationfragment wie beispielsweise Li, Na, K, MgCl, MgBr, MgI und die übrigen Reste sind wie oben definiert.

- 5 Bevorzugt werden bei dem Verfahren als Metallocene Metallocendichlorid der Formel III eingesetzt, wie sie in folgenden Schriften genannt werden: (EP 0485823, EP 0549900, EP 0576970, WO 98/22486, WO 98/40331).
- 10 Die Verbindung M¹-Y-R³ läßt sich durch Deprotonierung der Verbindung H-Y-R³ mit einer geeigneten Base, wie zum Beispiel Butyllithium, Methyllithium, Natriumhydrid, Kaliumhydrid, Natrium, Kalium oder Grignardverbindungen in einem inerten Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch herstellen.
- Nichteinschränkende Beispiele für geeignete Lösungsmittel sind Kohlenwasserstoffe, die halogeniert sein können, wie Benzol, Toluol, Xylol, Mesitylen, Ethylbenzol, Chlorbenzol, Dichlorbenzol, Fluorbenzol, Dekalin, Tetralin, Pentan, Hexan, Cyclohexan,
- 20 Ether wie Diethylether, Di-n-Butylether, MTBE, THF, DME, Anisol, Triglyme, Dioxan, Amide wie DMF, Dimethylacetamid, NMP, Sulfoxide wie DMSO, Phosphoramide wie Hexamethylphosphorsäuretriamid, Harnstoff-Derivate wie DMPU, Ketone wie Aceton, Ethylmethylketon, Ester wie Essigsäureethylester, Nitrile wie Acetonitril sowie be-
- 25 liebige Gemische aus jenen Stoffen. Bevorzugt werden Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische in denen ebenfalls direkt die anschließende Umsetzung mit dem Metallocendichlorid durchgeführt werden kann. Nichteinschränkende Beispiele hierfür sind Toluol, Hexan, Heptan, Xylol, Tetrahydrofuran (THF), Dimethoxyethan
 30 (DME), Toluol/THF, Heptan/DME oder Toluol/DME.
 - Bei den Verbindungen des Typs H-Y-R³ handelt es sich bevorzugt um die Stoffklassen der Alkohole, der Phenol, der primären und sekundären Amine sowie der primären und sekundären Aniline. Be-
- 35 vorzugt enthalten Verbindungen des Typs $H-Y-R^3$ nur eine funktionelle Gruppe H-Y und der Rest R^3 ist wie oben beschrieben definiert.

Erläuternde, jedoch nicht einschränkende Beispiele für die erfin-40 dungsgemäß einsetzbaren Verbindungen der Formel H-Y-R³ sind:

- 2,4-Di-tert.-butyl-phenol; 2,6-Di-tert.-butyl-phenol; 3,5-Ditert.-butyl-phenol; 2,6-Di-sec.-butyl-phenol; 2,4-Dimethylphenol;
 2,3-Dimethylphenol; 2,5-Dimethylphenol; 2,6-Dimethylphenol;
- 45 3,4-Dimethylphenol; 3,5-Dimethylphenol; Phenol; 2-Methylphenol; 3-Methylphenol; 4-Methylphenol; 2-Ethylphenol; 3-Ethylphenol; 4-Ethylphenol; 2-sec.-Butylphenol; 2-tert.-Butylphenol; 3-tert.-

Butylphenol; 4-sec.-Butylphenol; 4-tert.-Butylphenol; 2-Isopropyl-5-methylphenol; 4-Isopropyl-3-methylphenol; 5-Isopropyl-2-methylphenol; 5-Isopropyl-3-methylphenol; 2,4-Bis-(2-methyl-2-butyl)-phenol; 2,6-Di-tert.-butyl-4-methylphenol; 4-Nonylphenol;
5 2-Isopropylphenol; 3-Isopropylphenol; 4-Isopropylphenol; 2-propylphenol; 4-Propylphenol; 2,3,5-Trimethylphenol; 2,3,6-Trimethylphenol; 2,4,6-Trimethylphenol; 3,4,5-Trimethylphenol;
2-tert.-Butyl-4-methylphenol; 2-tert.-Butyl-5-methylphenol;
2-tert.-Butyl-6-methylphenol; 4-(2-Methyl-2-butyl)-phenol;
10 2-tert.-Butyl-4-ethylphenol; 2,6-Diisopropylphenol; 4-Octylphenol; 4-(1,1,3,3-Tetramethylbutyl)-phenol; 2,6-Di-tert.-butyl-4-ethylphenol; 4-sec.-Butyl-2,6-di-tert.-butylphenol; 4-Dode-

15

2-Methyl-1-naphthol;

1-Naphthol; 2-Naphthol; 1-Acenaphthenol; 2-Hydroxybiphenyl; 3-Hydroxybiphenyl; 4-Hydroxybiphenyl; Hydroxypyridine; Hydroxychinoline; 2-Hydroxycarbazol; Hydroxychinaldine; 8-Hydroxychinazolin; 2-Hydroxychinoxalin; 2-Hydroxydibenzofuran; 2-Hydroxydiphenylme-

cylphenol; 2,4,6-Tri-tert.-butylphenol; 3-(Pentadecyl)-phenol;

- 20 than, 1-Hydroxyisochinoline, 5,6,7,8-Tetrahydro-1-naphthol; Methanol; Ethanol; Propanol; Isopropanol; Butanol; tert-Butanol; Isobutanol; 2-Butanol; Hexanol; Cyclohexanol; Octadecanol; Benzylalkohol; 2-Methylbenzylalkohol; 3-Methylbenzylalkohol; 4-Methylbenzylalkohol; Anilin; N-Methylanilin; o-Toluidin; 2,3-Dimethyla-
- 25 nilin; 2,4-Dimethylanilin; 2,5-Dimethylanilin; 2, 6-Dimethylanilin; N-Ethylanilin; 2-Ethylanilin; N-Ethyl-o-toluidin; N-Ethylm-toluidin; 2-Isopropylanilin; 2-Propylanilin; 2,4,6-Trimethylanilin; 2-tert.-Butylanilin; 2,3-Dimethyl-N-ethylanilin; Isopropylamin; tert.-Butylamin; Diethylamin; N-Methylisopropylamin;
- 30 N-Ethylisopropylamin; Diisopropylamin; N-Methyl-tert.-butyl-amin; N-Benzylmethylamin; 2-Methylbenzylamin; 3-Methylbenzylamin; 4-Methylbenzylamin; 1-Phenylethylamin und 2-Phenylethylamin.

Das erfindungsgemäße Verfahren wird im allgemeinen in einem 35 Temperaturbereich von 0°C bis +200°C durchgeführt, bevorzugt in einem Temperaturbereich von 40°C bis 140°C, besonders bevorzugt bei einer Temperatur zwischen 60°C und 110°C.

Das molare Verhältnis von Reagenz M^1-Y-R^3 zum Metallocenhalogenid, 40 insbesondere zum Metallocendichlorid (z. B. der Formel III) liegt im allgemeinen zwischen 5 : 1 bis 0.8 : 1 bevorzugt zwischen 2 : 1 bis 0.9 : 1.

Die Konzentration an Metallocendichlorid (z. B. der Formel III) $45~\rm bzw$. an Reagenz $\rm M^1-Y-R^3$ in der Reaktionsmischung liegt im allgemeinen im Bereich zwischen 0,001 mol/l und 8 mol/l, bevorzugt im

Bereich zwischen 0,01 und 3 mol/l, besonders bevorzugt im Bereich zwischen 0,05 mol/l und 2 mol/l.

Die Dauer der Umsetzung von Metallocendichlorid (z. B. der Formel 5 III) mit Reagenz M¹-Y-R³ liegt im allgemeinen im Bereich zwischen 5 Minuten und 1 Woche, bevorzugt im Bereich zwischen 15 Minuten und 48 Stunden.

Darüber hinaus lassen sich insbesondere Monoaryloxymonochlorozir10 konocene der Formel (II) auch gemäß dem in der deutschen Patentanmeldung 199 12576.7 vom 19.03.99 beschriebenen Verfahren herstellen, deren Offenbarung ebenfalls Gegenstand der vorliegenden
Beschreibung ist.

15 Die erfindungsgemäßen Metallocene der Formeln I und II sind hochaktive Katalysatorkomponenten für die Olefinpolymerisation. Je nach Substitutionsmuster der Liganden können die Metallocene als Isomerengemisch anfallen. Die Metallocene werden für die Polymerisation bevorzugt isomerenrein eingesetzt.

20

Bevorzugt werden die pseudo-rac isomeren Metallocene der Formel II eingesetzt.

Die erfindungsgemäßen Metallocene der Formeln I und II eignen 25 sich insbesondere als Bestandteil von Katalysatorsystemen zur Herstellung von Polyolefinen durch Polymerisation von mindestens einem Olefin in Gegenwart eines Katalysators, der mindestens einen Cokatalysator und mindestens ein Metallocen enthält. Unter dem Begriff Polymerisation wird eine Homopolymerisation wie auch 30 eine Copolymerisation verstanden.

Die erfindungsgemäßen Metallocene der Formeln I und II, insbesondere der Formel II, können zur Polymerisation eines oder mehrerer Olefine der Formel Rα-CH=CH-Rβ verwendet werden, worin Rα und Rβ gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom oder einen Kohlenwasserstoff mit 1 bis 20 C-Atomen, insbesondere 1 bis 10 C-Atomen, bedeuten, und Rα und Rβ zusammen mit den sie verbindenden Atomen einen oder mehrere Ringe bilden können. Beispiele für solche Olefine sind 1-Olefine mit 2 - 40, vorzugsweise 2 bis 10 40 C-Atomen, wie Ethen, Propen, 1-Buten, 1-Penten, 1-Hexen, 4-Methyl-1-penten oder 1-Octen, Styrol, Diene wie 1,3-Butadien, 1,4-Hexadien, Vinylnorbornen, Norbornadien, Ethylnorbornadien und cyclische Olefine wie Norbornen, Tetracyclododecen oder Methylnorbornen. Bevorzugt werden Ethylen oder Propylen homopolymerisiert, oder Ethylen mit einem oder mehreren cyclischen Olefinen, wie Norbornen , und/oder einem oder mehreren Dienen mit 4 bis 20

C-Atomen, wie 1,3-Butadien oder 1,4-Hexadien, copolymerisiert.

Beispiele solcher Copolymere sind Ethylen/Norbornen-Copolymere, Ethylen/Propylen-Copolymere und Ethylen/Propylen/1,4-Hexadien-Copolymere.

21

- 5 Die Polymerisation wird bei einer Temperatur von 60 bis 300 °C, bevorzugt 50 bis 200 °C, ganz besonders bevorzugt 50 80 °C durchgeführt. Der Druck beträgt 0,5 bis 2000 bar, bevorzugt 5 bis 64 bar.
- 10 Die Polymerisation kann in Lösung, in Masse, in Suspension oder in der Gasphase, kontinuierlich oder diskontinuierlich, ein- oder mehrstufig durchgeführt werden. Eine bevorzugte Ausführungform ist die Gasphasen- und Massepolymerisation.
- 15 Bevorzugt enthält der eingesetzte Katalysator eine der erfindungsgemäßen Metallocenverbindungen. Es können auch Mischungen zweier oder mehrerer Metallocenverbindungen eingesetzt werden, z. B. zur Herstellung von Polyolefinen mit breiter oder multimodaler Molmassenverteilung.

20

Der Cokatalysator, der zusammen mit einem erfindungsgemäßen Metallocene der Formeln I und II das Katalysatorsystem bildet, enthält mindestens eine Verbindung vom Typ eines Aluminoxans oder einer Lewis-Säure oder einer ionischen Verbindung, die durch

25 Reaktion mit einem Metallocen dieses in eine kationische Verbindung überführt.

Als Aluminoxan wird bevorzugt eine Verbindung der allgemeinen Formel (VII)

30

 $(R A10)_n$ (VII)

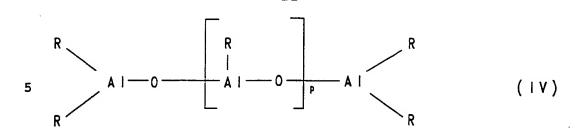
verwendet.

35 Weitere geeignete Aluminoxane können z.B. cyclisch wie in Formel (VI)

(VI)

oder linear wie in Formel (IV)

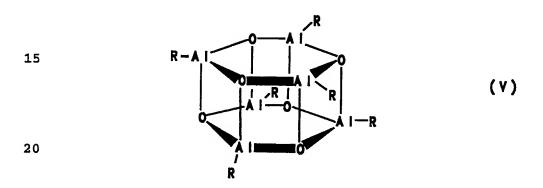
45



22

10 oder vom Cluster-Typ wie in Formel (V)

40



sein. Derartige Aluminoxane werden beispielsweise in JACS
25 117 (1995), 6465-74, Organometallics 13 (1994), 2957-2969, beschrieben.

Die Reste R in den Formeln (IV), (V), (VI) und (VII) können gleich oder verschieden sein und eine C_1 - C_{20} -Kohlenwasserstoff-30 gruppe wie eine C_1 - C_6 -Alkylgruppe, eine C_6 - C_{18} -Arylgruppe, Benzyl oder Wasserstoff bedeuten, und p eine ganze Zahl von 2 bis 50, bevorzugt 10 bis 35 bedeuten.

Bevorzugt sind die Reste R gleich und bedeuten Methyl, Isobutyl, 35 n-Butyl, Phenyl oder Benzyl, besonders bevorzugt Methyl. Sind die Reste R unterschiedlich, so sind sie bevorzugt Methyl und Wasserstoff, Methyl und Isobutyl oder Methyl und n-Butyl, wobei Wasserstoff bzw. Isobutyl oder n-Butyl bevorzugt zu 0,01 - 40 % (Zahl der Reste R) enthalten sind.

Das Aluminoxan kann auf verschiedene Arten nach bekannten Verfahren hergestellt werden. Eine der Methoden ist beispielsweise, daß eine Aluminium-kohlenwasserstoffverbindung und/oder eine Hydridoaluminium-kohlenwasserstoffverbindung mit Wasser (gasförmig, 45 fest, flüssig oder gebunden – beispielsweise als Kristallwasser) in einem inerten Lösungsmittel (wie z. B. Toluol) umgesetzt wird.

Zur Herstellung eines Aluminoxans mit verschiedenen Alkylgruppen R werden entsprechend der gewünschten Zusammensetzung und Reaktivität zwei verschiedene Aluminiumtrialkyle (AIR₃ + AIR'₃) mit Wasser umgesetzt (vgl. S. Pasynkiewicz, Polyhedron 9 (1990) 429 5 und EP-A-0,302,424).

Unabhängig von der Art der Herstellung ist allen Aluminoxanlösungen ein wechselnder Gehalt an nicht umgesetzter Aluminiumausgangsverbindung, die in freier Form oder als Addukt vorliegt, 10 gemeinsam.

Als Lewis-Säure werden bevorzugt mindestens eine bor- oder aluminiumorganische Verbindung eingesetzt, die C₁-C₂₀-kohlenstoffhaltige Gruppen enthalten, wie verzweigte oder unverzweigte Alkyl15 oder Halogenalkyl, wie z.B. Methyl, Propyl, Isopropyl, Isobutyl, Trifluormethyl, ungesättigte Gruppen, wie Aryl oder Halogenaryl, wie Phenyl, Tolyl, Benzylgruppen, p-Fluorophenyl, 3,5-Difluorophenyl, Pentachlorophenyl, Pentafluorophenyl, 3,4,5 Trifluorophenyl und 3,5 Di(trifluoromethyl)phenyl.

20

Beispiele für Lewis-Säuren sind Trimethylaluminium, Triethylaluminium, Triisobutylaluminium, Tributylaluminium, Trifluoroboran, Triphenylboran,

Tris(4-fluorophenyl)boran, Tris(3,5-difluorophenyl)boran,

25 Tris(4-fluoromethylphenyl)boran, Tris(pentafluorophenyl)boran, Tris(tolyl)boran, Tris(3,5-dimethylphenyl)boran, Tris(3,5-difluorophenyl)boran, $[(C_6F_5)_2BO]_2Al-Me$, $[(C_6F_5)_2BO]_3Al$ und/oder Tris(3,4,5-trifluorophenyl)boran. Insbesondere bevorzugt ist Tris(pentafluorophenyl)boran.

30

Als ionische Cokatalysatoren werden bevorzugt Verbindungen eingesetzt, die ein nicht koordinierendes Anion enthalten, wie beispielsweise Tetrakis (pentafluorophenyl) borate, Tetraphenylborate, SbF_6^- , $CF_3SO_3^-$ oder ClO_4^- .

35

Als kationisches Gegenion werden protonierte Lewis-Basen wie z.B. Methylamin, Anilin, Dimethylamin, Diethylamin, N-Methylanilin, Diphenylamin, N,N-Dimethylanilin, Trimethylamin, Triethylamin, Tri-n-butylamin, Methyldiphenylamin, Pyridin, p-Bromo-N,N-dime-

40 thylanilin, p-Nitro-N,N-dimethylanilin, Triethylphosphin, Triphenylphosphin, Diphenylphosphin, Tetrahydrothiophen oder das Triphenylcarbenium-Kation eingesetzt.

Beispiele für solche ionische Verbindungen sind 45 Triethylammoniumtetra(phenyl)borat, Tributylammoniumtetra(phenyl)borat, Trimethylammoniumtetra(tolyl)borat,

```
24
   Tributylammoniumtetra(tolyl)borat,
   Tributylammoniumtetra(pentafluorophenyl)borat,
   Tributylammoniumtetra (pentafluorophenyl) aluminat,
   Tripropylammoniumtetra (dimethylphenyl)borat,
 5 Tributylammoniumtetra(trifluoromethylphenyl)borat,
   Tributylammoniumtetra(4-fluorophenyl)borat,
   N, N-Dimethylaniliniumtetra (phenyl) borat,
   N, N-Diethylaniliniumtetra (phenyl)borat,
   N, N-Dimethylaniliniumtetrakis(pentafluorophenyl)borate,
10 N, N-Dimethylaniliniumtetrakis (pentafluorophenyl) aluminat,
   Di (propyl) ammonium tetrakis (pentafluorophenyl) borat,
   Di(cyclohexyl) ammonium tetrakis (pentafluorophenyl) borat,
   Triphenylphosphoniumtetrakis (phenyl) borat,
   Triethylphosphoniumtetrakis(phenyl)borat,
15 Diphenylphosphoniumtetrakis(phenyl)borat,
   Tri(methylphenyl)phosphoniumtetrakis(phenyl)borat,
   Tri(dimethylphenyl)phosphoniumtetrakis(phenyl)borat,
   Triphenylcarbeniumtetrakis (pentafluorophenyl)borat,
   Triphenylcarbeniumtetrakis (pentafluorophenyl) aluminat,
20 Triphenylcarbeniumtetrakis(phenyl)aluminat,
   Ferroceniumtetrakis(pentafluorophenyl)borat und/oder
   Ferroceniumtetrakis (pentafluorophenyl) aluminat.
   Bevorzugt sind Triphenylcarbeniumtetrakis(pentafluorophenyl)borat
   und/oder
25 N, N-Dimethylaniliniumtetrakis(pentafluorophenyl)borat.
   Es können auch Gemische mindestens einer Lewis-Säure und minde-
   stens einer ionischen Verbindung eingesetzt werden.
   Als Cokatalysatorkomponenten sind ebenfalls Boran- oder Carboran-
   Verbindungen wie z.B.
30 7,8-Dicarbaundecaboran(13),
   Undecahydrid-7,8-dimethyl-7,8-dicarbaundecaboran,
   Dodecahydrid-1-phenyl-1,3-dicarbanonaboran,
   Tri(butyl)ammoniumundecahydrid-8-ethyl-7,9-dicarbaundecaborat,
   4-Carbanonaboran (14) Bis (tri (butyl) ammonium) nonaborat,
35 Bis(tri(butyl)ammonium)undecaborat,
   Bis(tri(butyl)ammonium)dodecaborat,
   Bis (tri (butyl) ammonium) decachlorodecaborat,
   Tri(butyl)ammonium-1-carbadecaborate,
   Tri(butyl)ammonium-1-carbadodecaborate,
40 Tri(butyl)ammonium-1-trimethylsilyl-1-carbadecaborate,
   Tri(butyl)ammoniumbis(nonahydrid-1,3-dicarbonnonaborat)cobal-
   tate(III),
   Tri(butyl) ammoniumbis (undecahydrid-7,8-dicarbaundecaborat) fer-
   rat(III)
```

45 von Bedeutung.

Als weitere Cokatalysatoren, die ungeträgert oder geträgert vorliegen können, sind die in EP-A-0924223, DE -A-19622207, EP-A-0601830, EP-A-0824112, EP-A-0824113, WO 99/06414, EP-A-0811627 und DE-A-19804970 genannten Verbindungen zu verwenden.

5

Die Trägerkomponente des erfindungsgemäßen Katalysatorsystems kann ein beliebiger organischer oder anorganischer, inerter Feststoff sein, insbesondere ein poröser Träger wie Talk, anorganische Oxide und feinteilige Polymerpulver (z.B. Polyolefine).

10

Geeignete anorganische Oxide finden sich in den Gruppen 2,3,4,5,13,14,15 und 16 des Periodensystems der Elemente. Beispiele für als Träger bevorzugte Oxide umfassen Siliciumdioxid, Aluminiumoxid, sowie Mischoxide der beiden Elemente und entsprechende Oxid-Mischungen. Andere anorganische Oxide, die allein oder in Kombination mit den zuletzt genannten bevorzugten oxiden

- Trägern eingesetzt werden können, sind z.B. MgO, $\rm ZrO_2$, $\rm TiO_2$ oder $\rm B_2O_3$, um nur einige zu nennen.
- 20 Die verwendeten Trägermaterialien weisen eine spezifische Oberfläche im Bereich von 10 bis 1000 m²/g, ein Porenvolumen im Bereich von 0,1 bis 5 ml/g und eine mittlere Partikelgröße von 1 bis 500 μ m auf. Bevorzugt sind Träger mit einer spezifischen Oberfläche im Bereich von 50 bis 500 m²/g , einem Porenvolumen im
- 25 Bereich zwischen 0,5 und 3,5 ml/g und einer mittleren Partikelgröße im Bereich von 5 bis 350 μ m. Besonders bevorzugt sind Träger mit einer spezifischen Oberfläche im Bereich von 200 bis 400 m²/g, einem Porenvolumen im Bereich zwischen 0,8 bis 3,0 ml/g und einer mittleren Partikelgröße von 10 bis 200 μ m.

30

Wenn das verwendete Trägermaterial von Natur aus einen geringen Feuchtigkeitsgehalt oder Restlösemittelgehalt aufweist, kann eine Dehydratisierung oder Trocknung vor der Verwendung unterbleiben. Ist dies nicht der Fall, wie bei dem Einsatz von Silicagel als

- 35 Trägermaterial, ist eine Dehydratisierung oder Trocknung empfehlenswert. Die thermische Dehydratisierung oder Trocknung des Trägermaterials kann unter Vakuum und gleichzeitiger Inertgasüberlagerung (z.B. Stickstoff) erfolgen. Die Trocknungstemperatur liegt im Bereich zwischen 100 und 1000 °C, vorzugsweise zwischen 200 und
- 40 800 °C. Der Parameter Druck ist in diesem Fall nicht entscheidend. Die Dauer des Trocknungsprozesses kann zwischen 1 und 24 Stunden betragen. Kürzere oder längere Trocknungsdauern sind möglich, vorausgesetzt, daß unter den gewählten Bedingungen die Gleichgewichtseinstellung mit den Hydroxylgruppen auf der Trägerober-
- 45 fläche erfolgen kann, was normalerweise zwischen 4 und 8 Stunden erfordert.

Eine Dehydratisierung oder Trocknung des Trägermaterials ist auch auf chemischem Wege möglich, indem das adsorbierte Wasser und die Hydroxylgruppen auf der Oberfläche mit geeigneten Inertisierungsmitteln zur Reaktion gebracht werden. Durch die Umsetzung mit dem 5 Inertisierungsreagenz können die Hydroxylgruppen vollständig oder auch teilweise in eine Form überführt werden, die zu keiner negativen Wechselwirkung mit den katalytisch aktiven Zentren führen. Geeignete Inertisierungsmittel sind beispielsweise Siliciumhalogenide und Silane, wie Siliciumtetrachlorid, Chlortrimethylsilan, 10 Dimethylaminotrichlorsilan oder metallorganische Verbindungen von Aluminium, Bor und Magnesium wie beispielsweise Trimethylaluminium, Triethylaluminium, Triisobutylaluminium, Triethylboran, Dibutylmagnesium. Die chemische Dehydratisierung oder Inertisierung des Trägermaterials erfolgt beispielsweise dadurch, daß man 15 unter Luft- und Feuchtigkeitsausschluß eine Suspension des Trägermaterials in einem geeigneten Lösungsmittel mit dem Inertisierungsreagenz in reiner Form oder gelöst in einem geeigneten Lösungsmittel zur Reaktion bringt. Geeignete Lösungsmittel sind z.B. aliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Pentan, 20 Hexan, Heptan, Toluol oder Xylol. Die Inertisierung erfolgt bei Temperaturen zwischen 25 °C und 120 °C, bevorzugt zwischen 50 und 70 °C. Höhere und niedrigere Temperaturen sind möglich. Die Dauer der Reaktion beträgt zwischen 30 Minuten und 20 Stunden, bevorzugt 1 bis 5 Stunden. Nach dem vollständigen Ablauf der chemi-25 schen Dehydratisierung wird das Trägermaterial durch Filtration unter Inertbedingungen isoliert, ein- oder mehrmals mit geeigneten inerten Lösungsmitteln wie sie bereits zuvor beschrieben worden sind gewaschen und anschließend im Inertgasstrom oder im Vakuum getrocknet.

30

Organische Trägermaterialien wie feinteilige Polyolefinpulver (z.B. Polyethylen, Polypropylen oder Polystyrol) können auch verwendet werden und sollten ebenfalls vor dem Einsatz von anhaftender Feuchtigkeit, Lösungsmittelresten oder anderen Verunreinigungen durch entsprechende Reinigungs- und Trocknungsoperationen befreit werden.

Das Katalysatorsystem wird erfindungsgemäß hergestellt, indem mindestens ein erfindungsgemäßes Metallocen, mindestens ein Coka-40 talysator und mindestens ein inertisierter Träger gemischt werden.

Zur Darstellung des geträgerten Katalysatorsystems wird mindestens eine der oben beschriebenen Metallocen-Komponenten in einem 45 geeigneten Lösungsmittel mit mindestens einer Cokatalysatorkomponente in Kontakt gebracht, wobei bevorzugt ein lösliches Reaktionsprodukt, ein Addukt oder ein Gemisch erhalten wird. Die so erhaltene Zubereitung wird dann mit dem dehydratisierten oder inertisierten Trägermaterial vermischt, das Lösungsmittel entfernt
und das resultierende geträgerte Metallocen-Katalysatorsystem getrocknet, um sicherzustellen, daß das Lösungsmittel vollständig
5 oder zum größten Teil aus den Poren des Trägermaterials entfernt
wird. Der geträgerte Katalysator wird als frei fließendes Pulver
erhalten.

Ein Verfahren zur Darstellung eines frei fließenden und gegebe10 nenfalls vorpolymerisierten geträgerten Katalysatorsystems umfaßt
die folgenden Schritte:

- a) Herstellung einer Metallocen/Cokatalysator-Mischung in einem geeigneten Lösungs- oder Suspensionsmittel, wobei die Metallocen-Komponente eine der zuvor beschriebenen Strukturen besitzt.
- b) Aufbringen der Metallocen/Cokatalysatormischung auf einen porösen, bevorzugt anorganischen dehydratisierten Träger.

20

15

- c) Entfernen des Hauptanteils an Lösungsmittel von der resultierenden Mischung.
- d) Isolierung des geträgerten Katalysatorsystems.

25

e) Gegebenenfalls eine Vorpolymerisation des erhaltenen geträgerten Katalysatorsystems mit einem oder mehreren olefinischen Monomer(en), um ein vorpolymerisiertes geträgertes Katalysatorsystem zu erhalten.

30

- Bevorzugte Lösungsmittel für die Herstellung der Metallocen/Cokatalysator-Mischung sind Kohlenwasserstoffe und Kohlenwasserstoffgemische, die bei der gewählten Reaktionstemperatur flüssig sind und in denen sich die Einzelkomponenten bevorzugt lösen. Die Löslichkeit der Einzelkomponenten ist aber keine Voraussetzung, wenn
- 35 lichkeit der Einzelkomponenten ist aber keine Voraussetzung, wenn sichergestellt ist, daß das Reaktionsprodukt aus Metallocen- und Cokatalysatorkomponenten in dem gewählten Lösungsmittel löslich ist. Beispiele für geeignete Lösungsmittel umfassen Alkane wie Pentan, Isopentan, Hexan, Heptan, Octan, und Nonan; Cycloalkane
- 40 wie Cyclopentan und Cyclohexan; und Aromaten wie Benzol, Toluol. Ethylbenzol und Diethylbenzol. Ganz besonders bevorzugt ist Toluol.

Die bei der Präparation des geträgerten Katalysatorsystems einge-45 setzten Mengen an Aluminoxan und Metallocen können über einen weiten Bereich variiert werden. Bevorzugt wird ein molares Verhältnis von Aluminium zum Übergangsmetall im Metallocen von

10 : 1 bis 1000 : 1 eingestellt, ganz besonders bevorzugt ein Verhältnis von 50 : 1 bis 500 : 1.

28

Im Fall von Methylaluminoxan werden bevorzugt 30 % ige toluoli-5 sche Lösungen eingesetzt; die Verwendung von 10 %igen Lösungen ist aber auch möglich.

Zur Voraktivierung wird das Metallocen in Form eines Feststoffes in einer Lösung des Aluminoxans in einem geeigneten Lösungsmittel 10 aufgelöst. Es ist auch möglich, das Metallocen getrennt in einem geeigneten Lösungsmittel aufzulösen und diese Lösung anschließend mit der Aluminoxan-Lösung zu vereinigen. Bevorzugt wird Toluol verwendet.

15 Die Voraktivierungszeit beträgt 1 Minute bis 200 Stunden.

Die Voraktivierung kann bei Raumtemperatur (25 °C) stattfinden. Die Anwendung höherer Temperaturen kann im Einzelfall die erforderliche Dauer der Voraktivierung verkürzen und eine zusätzliche 20 Aktivitätssteigerung bewirken. Höhere Temperatur bedeutet in diesem Fall ein Bereich zwischen 50 und 100 °C.

Die voraktivierte Lösung bzw. das Metallocen/Cokatalysator-Gemisch wird anschließend mit einem inerten Trägermaterial, übli-25 cherweise Kieselgel, das in Form eines trockenen Pulvers oder als Suspension in einem der oben genannten Lösungsmittel vorliegt, vereinigt. Bevorzugt wird das Trägermaterial als Pulver eingesetzt. Die Reihenfolge der Zugabe ist dabei beliebig. Die voraktivierte Metallocen-Cokatalysator-Lösung bzw. das Metallocen-Co-30 katalysatorgemisch kann zum vorgelegten Trägermaterial dosiert, oder aber das Trägermaterial in die vorgelegte Lösung eingetragen werden.

Das Volumen der voraktivierten Lösung bzw. des Metallocen-Cokata-35 lysator-Gemisches kann 100 % des Gesamtporenvolumens des eingesetzten Trägermaterials überschreiten oder aber bis zu 100 % des Gesamtporenvolumens betragen.

Die Temperatur, bei der die voraktivierte Lösung bzw. das Metal-40 locen-Cokatalysatorgemisch mit dem Trägermaterial in Kontakt gebracht wird, kann im Bereich zwischen 0 und 100 °C variieren. Niedrigere oder höhere Temperaturen sind aber auch möglich.

Anschließend wird das Lösungsmittel vollständig oder zum größten 45 Teil vom geträgerten Katalysatorsystem entfernt, wobei die Mischung gerührt und gegebenenfalls auch erhitzt werden kann. Bevorzugt wird sowohl der sichtbare Anteil des Lösungsmittels als

auch der Anteil in den Poren des Trägermaterials entfernt. Das Entfernen des Lösungsmittels kann in konventioneller Art und Weise unter Anwendung von Vakuum und/oder Spülen mit Inertgas erfolgen. Beim Trocknungsvorgang kann die Mischung erwärmt werden,

- 5 bis das freie Lösungsmittel entfernt worden ist, was üblicherweise 1 bis 3 Stunden bei einer vorzugsweise gewählten Temperatur zwischen 30 und 60 °C erfordert. Das freie Lösungsmittel ist der sichtbare Anteil an Lösungsmittel in der Mischung. Unter Restlösungsmittel versteht man den Anteil, der in den Poren einge-
- 10 schlossen ist.

Alternativ zu einer vollständigen Entfernung des Lösungsmittels kann das geträgerte Katalysatorsystem auch nur bis zu einem gewissen Restlösungsmittelgehalt getrocknet werden, wobei das freie Lösungsmittel vollständig entfernt worden ist. Anschließend kann das geträgerte Katalysatorsystem mit einem niedrig siedenden Kohlenwasserstoff wie Pentan oder Hexan gewaschen und erneut getrocknet werden.

20 Das dargestellte geträgerte Katalysatorsystem kann entweder direkt zur Polymerisation von Olefinen eingesetzt oder vor seiner Verwendung in einem Polymerisationsprozeß mit einem oder mehreren olefinischen Monomeren vorpolymerisiert werden. Die Ausführung der Vorpolymerisation von geträgerten Katalysatorsystemen ist 25 beispielsweise in WO 94/28034 beschrieben.

Als Additiv kann während oder nach der Herstellung des geträgerten Katalysatorsystems eine geringe Menge eines Olefins, bevorzugt eines α -Olefins (beispielsweise Styrol oder Phenyldimethylvinylsilan) als aktivitätssteigernde Komponente, oder beispielsweise eines Antistatikums zugesetzt werden.

Als Antistatikum wird üblicherweise eine Mischung aus einem Metallsalz der Medialansäure, einem Metallsalz der Anthranilsäure 35 und einem Polyamin eingesetzt. Derartige Antistatika werden beispielsweise in EP-A-0,636,636 beschrieben.

Das molare Verhältnis von Additiv zu Metallocenkomponente Verbindung (I) beträgt dabei bevorzugt zwischen 1 : 1000 bis 1000 : 1, 40 ganz besonders bevorzugt 1 : 20 bis 20 : 1.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch ein Verfahren zur Herstellung eines Polyolefins durch Polymerisation eines oder mehrerer Olefine in Gegenwart des Katalysatorsystems, enthaltend 45 mindestens eine Übergangsmetallkomponente der erfindungsgemäßen Metallocene der Formel I oder II. Unter dem Begriff Polymerisaton

30

wird eine Homopolymerisation wie auch eine Copolymerisation verstanden.

- Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formeln (I) und (II) zei5 gen gegenüber den Dihalogen-Verbindungen zumindest gleichwertige,
 zum Teil jedoch höhere, Aktivitäten in der Polymerisation von
 Olefinen, und die erhaltenen Polyolefine zeigen eine Verminderung
 der unerwünschten niedermolekularen extrahierbaren Anteile.
- 10 Das dargestellte Katalysatorsystem kann als einzige Katalysatorkomponente für die Polymerisation von Olefinen mit 2 bis 20 C-Atomen eingesetzt werden, oder bevorzugt in Kombination mit mindestens einer Alkylverbindung der Elemente aus der I. bis III. Hauptgruppe des Periodensystems, wie z.B. einem Aluminium-,
- 15 Magnesium- oder Lithiumalkyl oder einem Aluminoxan eingesetzt werden. Die Alkylverbindung wird dem Monomeren oder Suspensionsmittel zugesetzt und dient zur Reinigung der Monomere von Substanzen, die die Katalysatoraktivität beeinträchtigen können. Die Menge der zugesetzten Alkylverbindung hängt von der Qualität der 20 eingesetzten Monomere ab.

Als Molmassenregler und/oder zur Steigerung der Aktivität wird, falls erforderlich, Wasserstoff zugegeben.

- 25 Bei der Polymerisation kann das Antistatikum zusammen mit oder getrennt von dem eingesetzten Katalysatorsystem in das Polymerisationssystem eindosiert werden.
- Die mit dem Katalysatorsystem, das mindestens eines der erfin30 dungsgemäßen Metallocene der Formeln (I) und/oder (II) enthält,
 dargestellten Polymere, zeigen eine gleichmäßige Kornmorphologie
 und weisen keine Feinkornanteile auf. Bei der Polymerisation mit
 dem Katalysatorsystem treten keine Beläge oder Verbackungen auf.
- 35 Mit dem Katalysatorsystem werden Polymere, wie Polypropylen mit außerordentlich hoher Stereo- und Regiospezifität erhalten.
- Besonders charakteristisch für die Stereo- und Regiospezifität von Polymeren, insbesondere von Polypropylen, ist die Triaden40 Taktizität (TT) und der Anteil an 2-1-insertierten Propeneinheiten (RI), die sich aus den ¹³C-NMR-Spektren ermitteln lassen.
- Die 13 C-NMR- Spektren werden in einem Gemisch aus Hexachlorbutadien und Tetrachlorethan- d_2 bei erhöhter Temperatur (365 K) gemessen. Alle 13 C-NMR-Spektren der gemessenen Polypropylen-Proben wer-

den auf das Resonanzsignal von Tetrachlorethan- d_2 (δ = 73.81 ppm) geeicht.

31

Zur Bestimmung der Triaden-Taktizität des Polypropylens werden
5 die Methyl-Resonanzsignale im ¹³C-NMR-Spektrum zwischen 23 und 16 ppm betrachtet; vgl. J. C. Randall, Polymer Sequence Determination: Carbon-13 NMR Method, Academic Press New York 1978;
A. Zambelli, P. Locatelli, G. Bajo, F. A. Bovey, Macromolucules 8 (1975), 687-689; H. N. Cheng, J. A. Ewen, Makromol. Chem. 190

- 10 (1989), 1931-1943. Drei aufeinander folgende 1-2-insertierte Propeneinheiten, deren Methylgruppen in der "Fischer-Projektion" auf der gleichen Seite angeordnet sind, bezeichnet man als mm Triade (δ = 21.0 ppm bis 22.0 ppm). Zeigt nur die zweite Methylgruppe der drei aufeinander folgenden Propeneinheiten zur anderen
- 15 Seite, spricht man von einer rr-Triade (δ = 19.5 ppm bis 20.3 ppm) und zeigt nur die dritte Methylgruppe der drei aufeinander folgenden Propeneinheiten zur anderen Seite, von einer mr-Triade (δ = 20.3 ppm bis 21.0 ppm). Die Triaden-Taktizität berechnet man nach folgender Formel:

20 TT (%) = mm / (mm + mr + rr) \cdot 100

45

Wird eine Propeneinheit invers in die wachsende Polymerkette insertiert, spricht man von einer 2-1-Insertion; vgl. T. Tsutsui, 25 N. Ishimaru, A. Mizuno, A. Toyota, N. Kashiwa, Polymer 30, (1989), 1350-56. Folgende verschiedene strukturelle Anordnungen sind möglich:

Der Anteil an 2-1-insertierten Propeneinheiten (RI) kann nach folgender Formel berechnet werden:

32

RI (%) = $0.5 \text{ I}\alpha,\beta$ ($I\alpha,\alpha + I\alpha,\beta + I\alpha,\delta$) · 100,

wobei

I α , α die Summe der Intensitäten der Resonanzsignale bei δ = 41.84, 42.92 und 46.22 ppm,

10

Ia,8 die Summe der Intensitäten der Resonanzsignale bei $\delta = 30.13$, 32.12, 35.11 und 35.57 ppm

sowie

15

 $I\alpha,\delta$ die Intensität des Resonanzsignals bei $\delta=37.08$ ppm bedeuten.

Das isotaktische Polypropylen, das mit dem Katalysatorsystem her- 20 gestellt worden ist, zeichnet sich durch einen Anteil an 2-1-insertierten Propeneinheiten RI < 0.5% bei einer Triaden-Taktizität TT > 98.0% und einen Schmelzpunkt > 153°C aus, wobei $M_{\rm w}/M_{\rm n}$ des erfindungsgemäßen Polypropylens zwischen 2.5 und 3.5 liegt.

25 Die mit dem Katalysatorsystem herstellbaren Copolymere zeichnen sich durch eine gegenüber dem Stand der Technik deutlich höhere Molmasse aus. Gleichzeitig sind solche Copolymere durch Einsatz des Katalysatorsystems mit hoher Produktivität bei technisch relevanten Prozessparametern ohne Belagsbildung herstellbar.

30

Die nach dem Verfahren hergestellten Polymere sind insbesondere zur Herstellung reißfester, harter und steifer Formkörper wie Fasern, Filamente, Spritzgußteile, Folien, Platten oder Großhohlkörpern (z.B. Rohre) geeignet.

35

Die Erfindung wird durch folgende, die Erfindung jedoch nicht einschränkende Beispiele erläutert.

Allgemeine Angaben: Die Herstellung und Handhabung der organome40 tallischen Verbindungen erfolgte unter Ausschluß von Luft und
Feuchtigkeit unter Argon-Schutzgas (Schlenk-Technik bzw. GloveBox). Alle benötigten Lösungsmittel wurden vor Gebrauch mit Argon
gespült und über Molsieb absolutiert.

PCT/EP99/08851

33

- Beispiel 1: Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butylphenolat) (1)
- 5 20.6 g (0.1 mol) 2,4-Di-tert.-butylphenol wurden in 200 ml Toluo1/20 ml THF bei Raumtemperatur mit 37.2 ml (0.1 mol) einer 20%igen Lösung von Butyllithium in Toluol versetzt. Es wurde 1 h bei 60°C nachgerührt. Bei Raumtemperatur wurden 28.8 g (0.05 mol) Dimethylsilandiybis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkoniumdichlo-
- 10 rid als Feststoff zugegeben. Die Suspension wurde 3h bei 100°C gerührt und anschließend heiß über Celite filtriert. Der Filterkuchen wurde noch 3 mal mit je 100 ml Toluol (100°C) extrahiert. Nach Einengen des Lösungsmittels wurde der ausgefallene gelbe Feststoff abfiltriert und im Vakuum getrocknet. Es wurden 31.1 g
- 15 (83 %) Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirko-nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) (1) erhalten. 1H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 8.05 (dd,1H), 7.75 (m, 2H), 7.65 (dd, 1H), 7.60 (1H), 7.5 7.15 (m, 6H), 7.1 (m, 1H), 7.0 (m, 1H), 6.85 (s, 1H), 6.8 (d, 1H), 6.65 (m, 1H), 5.45 (d, 1H), 2.82 (s,
- 20 3H), 2. 45 (s, 3H), 1.45 (s, 3H), 1.35 (s, 3H), 1.25 (s, 9H), 0.95 (s, 9H).

Löslichkeitsvergleich:

- 25 50 mg Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkoniumdichlorid lösten sich bei Raumtemperatur vollständig in 240 ml Toluol (Löslichkeit ca. 0.36 mmol/1).
- 50 mg der Verbindung (1) lösten sich bei Raumtemperatur in < 5 ml 30 Toluol sofort auf (Löslichkeit > 13 mmol/1).
 - Beispiel 1a: Katalysatordarstellung mit (1) und Polymerisation:
- 35,1 mg (0,047 mmol) (1) wurden in 2,1 ml 30%-iger MAO-Lösung in 35 Toluol (Al/Zr=215) für 60 Minuten bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurden 2 g SiO₂ (Grace XPO2107, vorbehandelt bei 140°C, 10 mbar, 10 Std.) dazugegeben und weitere 10 Minuten gerührt. Das Lösungsmittel wurde im Ölpumpenvakuum entfernt.
- 40 Ein trockener 21-Reaktor wurde zunächst mit Stickstoff und anschließend mit Propylen gespült und mit 1,5 l flüssigem Propylen befüllt. Dazu wurden 2 ml TEA (20% ig in Varsol) gegeben und 15 Minuten gerührt. Anschließend wurde das oben hergestellte Katalysatorsystem (0,886 g) in 20 ml Heptan resuspendiert eingespritzt
- 45 und mit 15 ml Heptan nachgespült. Das Reaktionsgemisch wurde auf die Polymerisationstemperatur von 60°C aufgeheizt und 1 Stunde polymerisiert. Gestoppt wurde die Polymerisation durch Abgasen

des restlichen Propylens. Das Polymer wurde im Vakuumtrockenschrank getrocknet. Es resultierten 470 g Polypropylen-Pulver. Der Reaktor zeigte keine Beläge an der Innenwand oder Rührer. Die Katalysatoraktivität betrug 0,53 kg PP/g Katalysator x h.

34

5

Vergleichsbeispiel: Katalysatordarstellung mit Dimethylsilandiyl-bis-(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkoniumdichlorid und Polymerisation

10 27,1 mg (0,047 mmol) Dimethylsilandiyl-bis-(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkoniumdichlorid wurden in 2,1 ml 30%-iger MAO-Lösung in Toluol (Al/Zr=215) für 60 Minuten bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend wurden 2 g SiO₂ (Grace XPO2107, vorbehandelt bei 140°C, 10 mbar, 10 Std.) dazugegeben und weitere 10 Minuten gerührt. Das Lösungsmittel wurde im Ölpumpenvakuum entfernt.

Ein trockener 21-Reaktor wurde zunächst mit Stickstoff und anschließend mit Propylen gespült und mit 1,5 l flüssigem Propylen befüllt. Dazu wurden 2 ml TEA (20% ig in Varsol) zugegeben und 15 20 Minuten gerührt. Anschließend wurde das oben hergestellte Katalysatorsystem (0,897 g) in 20 ml Heptan resuspendiert eingespritzt und mit 15 ml Heptan nachgespült. Das Reaktionsgemisch wurde auf die Polymerisationstemperatur von 60°C aufgeheizt und 1 Stunde polymerisiert. Gestoppt wurde die Polymerisation durch Abgasen 25 des restlichen Propylens. Das Polymer wurde im Vakuumtrockenschrank getrocknet. Es resultierten 410 g Polypropylen-Pulver. Der Reaktor zeigte keine Beläge an der Innenwand oder Rührer. Die Katalysatoraktivität betrug 0,46 kg PP/g Katalysator x h.

- 30 Beispiel 2: Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-mo-nochloro-mono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) (2)
- 1.03 g (5 mmol) 2,4-Di-tert.-butylphenol wurden in 10 ml Toluol/1 ml THF bei Raumtemperatur mit 1.85 ml (5 mmol) einer 20%igen Lö-35 sung von Butyllithium in Toluol versetzt. Es wurde 1 h bei 60°C nachgerührt. Bei Raumtemperatur wurden 1.19 g (2.5 mmol) Dimethylsilandiybis(2-methyl-indenyl)-zirkoniumdichlorid als Feststoff zugegeben. Die Suspension wurde 2h bei 60°C gerührt und anschließend heiß über Celite filtriert. Der Filterkuchen wurde
- 40 noch 3 mal mit je 10 ml Toluol (60°C) extrahiert. Nach Einengen des Lösungsmittels wurde der ausgefallene gelbe Feststoff abfiltriert und im Vakuum getrocknet. Es wurden 0.87 g (53 %) Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-monochloromono-(2,4-di-tert.-butyl-phenolat) (2) erhalten.
- 45 1H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 8.03 (dd,1H), 7.6 (dd, 1H), 7.25 7.2 (m, 2H), 7.15 (m, 1H), 7.1-7.0 (m, 2H), 6.9 (m, 1H), 6.8 (s, 1H), 6.75 (m, 1H), 6.7 (m, 1H), 6.3 (s, 1H), 5.55 (d, 1H), 2.65 (s,

35

3H), 2. 3 (s, 3H), 1.3 (s, 3H), 1.25 (s, 9H), 1.22 (s, 3H), 1.15 (s, 9H).

Löslichkeitsvergleich:

5

15

50 mg Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkoniumdichlorid lösten sich bei Raumtemperatur vollständig in 50 ml Toluol (Löslichkeit ca. 2.1 mmol/1).

10 50 mg der Verbindung (2) lösten sich bei Raumtemperatur in < 5 ml Toluol sofort auf (Löslichkeit > 15 mmol/1).

Beispiel 3: Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)zirkonium-monochloro-mono-(2-isopropyl-5-methyl-phenolat) (3)

- 2.7 g (17.4 mmol) 2-Isopropyl-5-methylphenol wurden in 20 ml Toluol/2 ml THF bei Raumtemperatur mit 6.5 ml (17.4 mmol) einer 20% igen Lösung von Butyllithium in Toluol versetzt. Es wurde 1 h
- 20 bei 60°C nachgerührt. Bei Raumtemperatur wurden 5.0 g (8.7 mmol) Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkoniumdichlorid als Feststoff zugegeben. Die Suspension wurde 4h bei 100°C gerührt und anschließend heiß über Celite filtriert. Der Filterkuchen wurde noch 2 mal mit je 25 ml Toluol (100°C) extrahiert.
- 25 Nach Einengen des Lösungsmittels wurde der ausgefallene gelbe Feststoff abfiltriert und im Vakuum getrocknet. Es wurden 2.5 g (41 %) Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirko-nium-monochloro-mono-(2-isopropyl-5-methyl-phenolat) (3) erhalten.

30

1H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 7.9 (dd,1H), 7.81 (m, 1H), 7.74 (m, 1H), 7.54 (m, 2H), 7.45 - 7.08 (m, 8H), 6.65 (d, 1H), 6.55 (s, 1H), 6.35 (m, 1H), 5.56 (d, 1H), 2.58 (s, 3H), 2.35 (s, 3H), 2.3 (m, 1H), 2.1 (s, 3H), 1.37 (s, 3H), 1.27 (s, 3H), 0.75 (d, 3H), 0.62 35 (d, 3H).

Löslichkeitsvergleich:

50 mg Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkoni-40 umdichlorid lösten sich bei Raumtemperatur vollständig in 240 ml Toluol (Löslichkeit ca. 0.36 mmol/1).

50 mg der Verbindung (3) lösten sich bei Raumtemperatur in 4 ml Toluol auf (Löslichkeit ca. 18 mmol/l).

Beispiel 4: Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-mo-nochloro-mono-(2-isopropyl-5-methyl-phenolat) (4)

- 3.2 g (21 mmol) 2-Isopropyl-5-methylphenol wurden in 20 ml To5 luol/2 ml THF bei Raumtemperatur mit 7.8 ml (21 mmol) einer
 20%igen Lösung von Butyllithium in Toluol versetzt. Es wurde 1 h
 bei 60°C nachgerührt. Bei Raumtemperatur wurden 5.0 g (10.5 mmol)
 Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkoniumdichlorid als
 Feststoff zugegeben. Die Suspension wurde 2h bei 100°C gerührt und
 10 anschließend heiß über Celite filtriert. Der Filterkuchen wurde
 noch 2 mal mit je 25 ml Toluol (100°C) extrahiert. Nach Einengen
 des Lösungsmittels wurde der ausgefallene gelbe Feststoff abfiltriert und im Vakuum getrocknet. Es wurden 1.36 g (22 %) Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-monochloro-
- 15 mono-(2-isopropyl-5-methyl-phenolat) (4) erhalten.
 1H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 8.0 (m,1H), 7.81 (m, 1H), 7.3 6.8 (m,8H), 6.55 (dm, 1H), 6.1 (s, 1H), 5.9 (d, 1H), 2.7 (hept, 1H),
 2.45 (s, 3H), 2. 25 (s, 3H), 2.18 (s, 3H), 1.4 (s, 3H), 1.25 (s,3H), 1.1 (d,3H), 0.95 (d,3H).

20

Löslichkeitsvergleich:

50 mg Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkoniumdichlorid lösten sich bei Raumtemperatur vollständig in 50 ml Toluol (Lös-25 lichkeit ca. 2.1 mmol/l).

- 50 mg der Verbindung (4) lösten sich bei Raumtemperatur in 5 ml Toluol auf (Löslichkeit ca. 17 mmol/1).
- 30 Beispiel 5: Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-mo-nochloro-mono-(2,4-di-methyl-phenolat) (5)
- 1.0 g (8.2 mmol) 2,4-Di-methylphenol wurden in 20 ml Toluol/2 ml THF bei Raumtemperatur mit 3.0 ml (8.2 mmol) einer 20%igen Lösung 35 von Butyllithium in Toluol versetzt. Es wurde 1 h bei 60°C nachgerührt. Bei Raumtemperatur wurden 1.9 g (4.0 mmol) Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkoniumdichlorid als Feststoff zugegeben. Die Suspension wurde 8h bei 60°C gerührt und anschließend heiß über Celite filtriert. Nach Einengen des Lösungsmittels auf 40 ca. 7 ml wurde der bei -30°C ausgefallene gelbe Feststoff abfil-
- 40 ca. 7 ml wurde der bei -30°C ausgefallene gelbe Feststoff abfiltriert und im Vakuum getrocknet. Es wurden 0.65 g (29 %) Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-indenyl)-zirkonium-monochloromono-(2,4-di-methylphenolat) (5) erhalten.
- 1H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 7.96 (dd,1H), 7.6 (m, 1H), 7.36 (m, 1H), 45 7.31 (m, 1H), 7.29 (d, 1H), 7.1 (m, 1H), 6.99 (m, 1H), 6.94 (m, 1H), 6.88 (s, 1H), 6.75 (m, 1H), 6.65 (m, 1H), 6.06 (s, 1H),

37

5.93 (d, 1H), 2.4 (s, 3H), 2. 24 (s, 3H), 2.18 (s, 3H), 1.85 (s, 3H), 1.35 (s, 3H), 1.24 (s, 3H).

- Beispiel 6: Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzoindenyl)-zirkonium-monochloro-mono-(2,4-ditert.pentyl-phenolat) (6)
- 0.85 g (3.5 mmol) 2,4-Di-tert.-pentyl-phenol wurden in 10 ml Toluol/1 ml THF bei Raumtemperatur mit 1.3 ml (3.5 mmol) einer 10 20%igen Lösung von Butyllithium in Toluol versetzt. Es wurde 1 h bei 60°C nachgerührt. Bei Raumtemperatur wurden 1.0 (1.74 mmol) Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkoniumdichlorid als Feststoff zugegeben. Die Suspension wurde 4h bei 100°C gerührt, mit 40 ml Toluol verdünnt und anschließend heiß über
- 15 Celite filtriert. Der Filterkuchen wurde noch 2 mal mit je 25 ml Toluol (100°C) extrahiert. Nach Einengen des Lösungsmittels auf 10 ml wurde der ausgefallene gelbe Feststoff abfiltriert, mit wenig kaltem Toluol gewaschen und im Vakuum getrocknet. Es wurden 0.85 g (63 %) Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirko-
- 20 nium-monochloro-mono-(2,4-di-tert.pentyl-phenolat) (6) erhalten.
 1H-NMR (400 MHz, CDCl₃): 8.00 (d,1H), 7.74 (t, 2H), 7.64-7.57
 (m, 2H), 7.45 7.27 (m, 5H),7.14 (s, 1H), 7.10 (m, 1H), 6.98
 (m, 1H), 6.78 (s, 1H), 6.65 (d, 1H), 6.52 (dd, 1H), 5.38
 (d, 1H), 2.78 (s, 3H), 2. 41 (s, 3H), 1.46 (quart., 2H), 1.41
- 25 (s, 3H), 1.30 (s, 3H), 1.22 (m, 2H), 1.14 (s, 3H), 1.13 (s, 3H), 0.91 (s, 3H), 0.88 (s, 3H), 0.57 (t, 3H), 0.39 (t, 3H).

Löslichkeitsvergleich:

30 50 mg Dimethylsilandiyl-bis(2-methyl-4,5-benzo-indenyl)-zirkoni-umdichlorid lösten sich bei Raumtemperatur vollständig in 240 ml Toluol (Löslichkeit ca. 0.36 mmol/l).

55 mg der Verbindung (6) lösten sich bei Raumtemperatur in 4 ml 35 Toluol auf (Löslichkeit ca. 17.7 mmol/1).

Patentansprüche

1. Verbindungen der Formel (I),

10 B_{k} $Y \longrightarrow \mathbb{R}^{3}$ 15 (1)

worin

40

45

20 M ein Metall der III., IV., V. oder VI. Nebengruppe des Periodensystems der Elemente ist,

R¹ gleich oder verschieden sind und Rest Si(R¹²)₃ ist, worin R¹²
gleich oder verschieden ein Wasserstoffatom oder eine
C₁-C₄₀-kohlenstoffhaltige Gruppe, oder R¹ eine C₁-C₃₀ - kohlenstoffhaltige Gruppe, ist, oder zwei oder mehrere Reste R¹
können so miteinander verbunden sein, daß die Reste R¹ und die
sie verbindenden Atome des Cyclopentadienylringes ein
C₄-C₂₄-Ringsystem bilden, welches seinerseits substituiert
sein kann,

 R^2 gleich oder verschieden sind und ein Rest Si $(R^{12})_3$ ist, worin R^{12} gleich oder verschieden ein Wasserstoffatom oder eine C_1 - C_{40} -kohlenstoffhaltige Gruppe, oder R^2 eine C_1 - C_{30} - kohlenstoffhaltige Gruppe ist, oder zwei oder mehrere Reste R^2 können so miteinander verbunden sein, daß die Reste R^2 und die sie verbindenden Atome des Cyclopentadienylringes ein C_4 - C_{24} -Ringsystem bilden, welches seinerseits substituiert sein kann,

 \mathbb{R}^3 gleich oder verschieden eine C_1-C_{40} - kohlenstoffhaltige Gruppe ist,

X ein Halogenatom ist,

Y ein Element der 6. Hauptgruppe des Periodensystems der Elemente oder ein Fragment CH, CR^3_2 , NR^3 , PR^3 oder $P(=0)R^3$ ist,

- n gleich 1 bis 5 für k = 0, und n gleich 0 bis 4 für k = 1 ist,
- n' gleich 1 bis 5 für k = 0, und n' gleich 0 bis 4 für k = 1 ist,

5

- m gleich 1 bis 3 ist, bevorzugt 1,
- k gleich Null oder 1 ist, wobei für k=0 ein unverbrücktes Metallocen, für k=1 ein verbrücktes Metallocen vorliegt, und

10

- B ein verbrückendes Strukturelement zwischen den beiden Cyclopentadienylringen bezeichnet.
- Verbindungen gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß
 - M Ti, Zr oder Hf,
- gleich oder verschieden sind und ein Rest $Si(R^{12})_3$ ist, worin R^{12} gleich oder verschieden ein Wasserstoffatom, $C_1-C_{20}-Alkyl$, $C_1-C_{10}-Fluoralkyl$, $C_1-C_{10}-Alkoxy$, $C_6-C_{20}-Aryl$, $C_6-C_{10}-Fluoraryl$, $C_6-C_{10}-Aryloxy$, $C_2-C_{10}-Alkenyl$, $C_7-C_{40}-Arylalkyl$, $C_7-C_{40}-Alkyl$ -aryl oder $C_8-C_{40}-Arylalkenyl$,
- oder R¹ C¹-C²5-Alkyl, C²-C²5-Alkenyl, C³-C¹5-Alkylalkenyl,

 C6-C²4-Aryl, C5-C²4-Heteroaryl, C7-C³0-Arylalkyl, C7-C³0-Alkylaryl, fluorhaltiges C¹-C²5-Alkyl, fluorhaltiges C6-C²4-Aryl,
 fluorhaltiges C7-C³0-Arylalkyl, fluorhaltiges C7-C³0-Alkylaryl
 oder C¹-C¹2-Alkoxy ist, oder zwei oder mehrere Reste R¹ können
 so miteinander verbunden sein, daß die Reste R¹ und die sie
 verbindenden Atome des Cyclopentadienylringes ein C⁴-C²⁴Ringsystem bilden, welches seinerseits substituiert sein
 kann,
- gleich oder verschieden sind und ein Rest $Si(R^{12})_3$ ist, worin R¹² gleich oder verschieden ein Wasserstoffatom, $C_1-C_{20}-Alkyl$, $C_1-C_{10}-Fluoralkyl$, $C_1-C_{10}-Alkoxy$, $C_6-C_{14}-Aryl$, $C_6-C_{10}-Fluoraryl$, $C_6-C_{10}-Aryloxy$, $C_2-C_{10}-Alkenyl$, $C_7-C_{40}-Arylalkyl$, $C_7-C_{40}-Alkyl$ -aryl oder $C_8-C_{40}-Arylalkenyl$,
- oder R² C₁-C₂₅-Alkyl, C₂-C₂₅-Alkenyl, C₃-C₁₅-Alkylalkenyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₅-C₂₄-Heteroaryl, C₇-C₃₀-Arylalkyl, C₇-C₃₀-Alkylaryl, fluorhaltiges C₁-C₂₅-Alkyl, fluorhaltiges C₆-C₂₄-Aryl, fluorhaltiges C₇-C₃₀-Arylalkyl, fluorhaltiges C₇-C₃₀-Alkylaryl oder C₁-C₁₂-Alkoxy ist, oder zwei oder mehrere Reste R² können so miteinander verbunden sein, daß die Reste R² und die sie verbindenden Atome des Cyclopentadienylringes ein

 C_4-C_{24} -Ringsystem bilden, welches seinerseits substituiert sein kann,

R³ gleich oder verschieden C₁-C₂₅-Alkyl, C₂-C₂₅-Alkenyl,
5 C₃-C₁₅-Alkylalkenyl, C₆-C₂₄-Aryl, C₅-C₂₄-Heteroaryl, C₇-C₃₀-Arylalkyl, C₇-C₃₀-Alkylaryl, fluorhaltiges C₁-C₂₅-Alkyl, fluorhaltiges C₆-C₂₄-Aryl, fluorhaltiges C₇-C₃₀-Arylalkyl oder fluorhaltiges C₇-C₃₀-Alkylaryl ist,

10 X Chlor, ist,

Y Sauerstoff, Schwefel oder NR3 ist,

n gleich 1 bis 5 für k = 0, und n gleich 0 bis 4 für k = 1 ist, 15

n' gleich 1 bis 5 für k = 0, und n' gleich 0 bis 4 für k = 1 ist

m gleich 1 ist, und

20 k gleich 1 ist.

3. Verbindungen gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Formel (I) für verbrückte Metallocenverbindungen bei denen k gleich 1 ist steht.

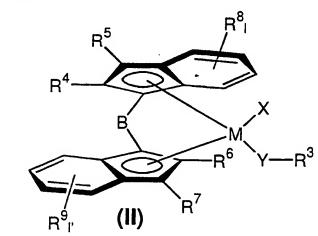
25

- 4. Verbindungen gemäß Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Formel
- (I) der Formel (II)

30

35

40



45 worin

41

- M gleich Ti, Zr oder Hf ist,
- R^3 gleich oder verschieden eine $C_1 C_{30}$ kohlenstoffhaltige Gruppe, ist,

5

- R^4 , R^6 gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, eine $C_1\text{-}C_{20}$ kohlenstoffhaltige Gruppe ist,
- R^5 , R^7 gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, 10 eine C_1 - C_{20} - kohlenstoffhaltige Gruppe ist,
 - R⁸, R⁹ gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, Halogenatom oder eine C₁-C₂₀ kohlenstoffhaltige Gruppe bedeuteten, und zwei Reste R⁸ oder R⁹ ein mono- oder polycyclisches Ringssystem bilden können das seinerseits
- lycyclisches Ringssystem bilden können, das seinerseits gegebenenfalls substituiert sein kann,
 - X ein Halogenatom ist,
- 20 Y ein Element der 6. Hauptgruppe des Periodensystems der Elemente oder ein Fragment CH, CR^3_2 , NR^3 , PR^3 oder $P(=0)R^3$ ist,
- 1, 1' gleich oder verschieden eine ganze Zahl zwischen Null und
 4 ist
 - B ein verbrückendes Strukturelement zwischen den beiden Indenylresten bezeichnet, entspricht
- 30 5. Verbindungen gemäß Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß in der Formel (II)
 - M gleich Zirkonium ist,
- 35 R^3 gleich oder verschieden C_3 - C_{10} -Alkyl, C_6 - C_{24} -Aryl, C_5 - C_{24} -Heteroaryl, C_7 - C_{30} -Arylalkyl, C_7 - C_{30} -Alkylaryl, fluorhaltiges C_6 - C_{24} -Aryl, fluorhaltiges C_7 - C_{30} -Arylalkyl oder fluorhaltiges C_7 - C_{30} -Alkylaryl ist,
- 40 R⁴, R⁶ gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, $C_{1}-C_{18}-\text{Alkyl}, \ C_{2}-C_{10}-\text{Alkenyl}, \ C_{3}-C_{15}-\text{Alkylalkenyl}, \\ C_{6}-C_{18}-\text{Aryl}, \ C_{5}-C_{18}-\text{Heteroaryl}, \ C_{7}-C_{20}-\text{Arylalkyl}, \\ C_{7}-C_{20}-\text{Alkylaryl}, \ \text{fluorhaltiges} \ C_{1}-C_{12}-\text{Alkyl}, \ \text{fluorhaltiges} \\ C_{6}-C_{18}-\text{Aryl}, \ \text{fluorhaltiges} \ C_{7}-C_{20}-\text{Arylalkyl} \ \text{oder fluorhaltiges} \ C_{7}-C_{20}-\text{Alkylaryl} \ \text{ist},$

- R⁵, R⁷ gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, C_1 - C_{18} -Alkyl, C_2 - C_{10} -Alkenyl, C_3 - C_{15} -Alkylalkenyl, C_6 - C_{18} -Aryl, C_5 - C_{18} -Heteroaryl, C_7 - C_{20} -Arylalkyl, C_7 - C_{20} -Alkylaryl, fluorhaltiges C_1 - C_{12} -Alkyl, fluorhaltiges C_6 - C_{18} -Aryl, fluorhaltiges C_7 - C_{20} -Arylalkyl oder fluorhaltiges C_7 - C_{20} -Alkylaryl ist,
- 20 Y Sauerstoff, Schwefel oder NR³ ist,
 - 1, 1' gleich oder verschieden eine ganze Zahl 1 oder 2 sind,
- B ein verbrückendes Strukturelement zwischen den beiden 25 Indenylresten bezeichnet.
 - 6. Katalysator enthaltend mindestens eine Verbindung gemäß Anspruch 1 und einen Träger, sowie gegebenenfalls einen Cokatalysator.
 - 7. Verfahren zur Herstellung eines Polyolefins in Gegenwart eines Katalysators gemäß Anspruch 6.
- 8. Verwendung eines Katalysators gemäß Anspruch 6 zur Olefinpolymerisation.

30

5

ational Application No

		PCT/E	P 99/08851
A. CLASS	FICATION OF SUBJECT MATTER C07F17/00 C08F10/00		
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both national classifi	ication and IPC	
B. FIELDS	SEARCHED		
Minimum do IPC 7	ocumentation searched (classification system followed by classification control contro	tion symbols)	
	tion searched other than minimum documentation to the extent that		
Electionic d	lata base consulted during the international search (name of data b	ase and, where practical, search term	ns used)
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	elevant passages	Relevant to claim No.
X	REPO, T. ET AL.: "phenoxy subst zirconocenes in ethylene polymer JOURNAL OF ORGANOMETALLIC CHEMIS vol. 541, 1997, pages 363-366, X the whole document	ization" TRY,	1-8
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 127, no 22 September 1997 (1997-09-22) Columbus, Ohio, US; abstract no. 162245, HINO, T. ET AL.: "metallocene cafor olefin polymerization and proof polyolefins" XP002128399 abstract & JP 09 176221 A (SUMITOMO) 8 July 1997 (1997-07-08)	atalyst	1-8
Y Furth	er documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are	listed in appear
		Patent family members are	iistea iri aririex.
"A" documer conside "E" earlier de filing da "L" documer which is citation "O" documer other m "P" documer later the	nt which may throw doubts on priority claim(s) or solide to establish the publication date of another or other special reason (as specified) nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or leans at published prior to the International filling date but an the priority date claimed	"T" later document published after the or priority date and not in conflicited to understand the principle invention. "X" document of particular relevance cannot be considered novel or a involve an inventive step when the cannot be considered to involve document of particular relevance cannot be considered to involve document is combined with one ments, such combination being in the art. "&" document member of the same p	ct with the application but e or theory underlying the b; the claimed invention cannot be considered to the document is taken alone b; the claimed invention e an inventive step when the e or more other such docu- obvious to a person skilled
	ctual completion of the international search	Date of mailing of the internation	nal search report
24	January 2000	11/02/2000	
Name and m	ailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer Rinkel, L	

ational Application No PCT/EP 99/08851

C.(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	1 101/21 99/00051
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X .	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 110, no. 8, 20 February 1989 (1989-02-20) Columbus, Ohio, US; abstract no. 58292, TSUTSUI, T. ET AL.: "high efficiency catalysts for alpha olefin polymerization" XP002128400 abstract & JP 63 175004 A (MITSUI) 19 July 1988 (1988-07-19)	1-8
X	EP 0 287 666 A (MITSUI) 26 October 1988 (1988-10-26) the whole document	1-8
x	WO 87 03887 A (MITSUI) 2 July 1987 (1987-07-02) the whole document	1-8
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 126, no. 20, 19 May 1997 (1997-05-19) Columbus, Ohio, US; abstract no. 264146, SCHMIDT, KATRIN ET AL: "Photochemical Isomerization of Me2Si-Bridged Zirconocene Complexes. Application to Stereoselective Syntheses of ansa-Zirconocene Binaphtholat Stereoisomers" XP002128401 abstract & ORGANOMETALLICS (1997), 16(8), 1724-1728	1-5
x	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 117, no. 17, 26 October 1992 (1992-10-26) Columbus, Ohio, US; abstract no. 171616, WANG, YING ET AL: "Reactions of sila-bridged biscyclopentadienyl IVB group metal dichlorides" XP002128402 abstract & YOUJI HUAXUE (1992), 12(3), 286-90 ,	1-5
(DORMOND, A. ET AL: "Dynamic stereochemistry of titanium(III).fwdarw. titanium(IV) transformation for complexes with 2 cyclopentadienyl ligands" J. ORGANOMET. CHEM. (1979), 165(3), 319-27, XP002128396 the whole document	1-5

Ir attend Application No PCT/EP 99/08851

0.40		PC1/EP 99/08851
	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category •	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X .	DORMOND, ALAIN ET AL: "Aryloxy complexes of dicyclopentadienyltitanium(III) derivatives" J. ORGANOMET. CHEM. (1977), 125(1), 63-9, XP002128397 the whole document	1-5
(DORMOND, A. ET AL: "Pseudotetrahedral complexes of titanium with metal-centered chirality" J. ORGANOMET. CHEM. (1975), 101(1), 71-84, XP002128398 the whole document	1-5
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 83, no. 1, 7 July 1975 (1975-07-07) Columbus, Ohio, US; abstract no. 10328, DORMOND, ALAIN ET AL: "Diastereoisomerism in the titanocene series. Synthesis of diastereoisomers with a chiral element on the trimethylene group of a bridged structure" YP002128403 abstract & C. R. HEBD. SEANCES ACAD. SCI., SER. C (1975), 280(7), 477-9,	1-5

International application No.
PCT EP/99/08851

Box I	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 1 of first sheet)
This inte	ernational search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:
1.	Claims Nos.: because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
2.	Claims Nos.: because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
	See supplemental sheet ADDITIONAL MATTER PCT/ISA/210
3.	Claims Nos.: because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box II	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 2 of first sheet)
This Inte	emational Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
1.	As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2.	As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3.	As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4.	No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
D	
Kemark (The additional search fees were accompanied by the applicant's protest. No protest accompanied the payment of additional search fees.

International Application No

PCT/EP 99/08851

ADDITIONAL MATTER PCT/ISA/210

The initial phase of the search revealed a very large number of documents that were prejudicial as to novelty. This number is so large that it is impossible to establish from the totality of the claims which possible protection could rightfully be sought. For these reasons a meaningful search covering the entire scope of the claims seems impossible. The search was therefore limited to the following:

Compounds of formula (I), wherein R3 is a phenyl group that can be optionally substituted or condensed.

The applicant's attention is drawn to the fact that claims, or parts of claims relating to inventions in respect of which no international search report has been established need not be the subject of an international preliminary examination (Rule 66.1(e) PCT). EPO policy, when acting as an International Preliminary Examining Authority, is normally not to carry out a preliminary examination on matter which has not been searched. This is the case, irrespective of whether or not the claims are amended following receipt of the search report (Article 19 PCT) or during any Chapter II procedure whereby the applicant provides new claims.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT Information on patent family members

Ir stional Application No PCT/EP 99/08851

Patent document cited in search report	rt	Publication date		Patent family member(s)	Publication date
JP 9176221	Α	08-07-1997	NON	E	
JP 63175004	А	19-07-1988	JP	2042369 C	09-04-1996
			JP	7080932 B	30-08-1995
EP 287666	Α	26-10-1988	JP	7080931 B	30-08-1995
			JP	63089506 A	20-04-1988
			JP	7080937 B	30-08-1995
			JP	63089505 A	20-04-1988
			AT	89836 T	15-06-1993
			AT	114678 T	15-12-1994
			AT	177759 T	15-04-1999
			DE	3750818 D	12-01-1995
			DE	375 0 818 T	20-04-1995
			DE	3752260 D	22-04-1999
			DE	3752260 T	02-09-1999
			DE	3786013 A	01-07-1993
			EP	0406912 A	09-01-1991
			EΡ	0594218 A	27-04-1994
•			EP	0812862 A	17-12-1997
			WO	8802378 A	07-04-1988
			JP	2610796 B	14-05-1997
			JP	8100020 A	16-04-1996
			JP	2502071 B	29 - 05-1996
			JP	63178108 A	22-07-1988
			KR	9201352 B	11-02-1992
			US	5700749 A	23-12-1997
WO 8703887	Α	02-07-1987	AT	72819 T	15-03-1992
			CN	1036016 A,B	04-10-1989
			DE	3684018 A	02-04-1992
			EP	0250601 A	07-01-1988
			JP	7080930 B	30-08-1995
			JP	62230802 A	09-10-1987
			US	5700750 A	23-12-1997
			US	5807801 A	15-09-1998

I. ationales Aktenzeichen PCT/EP 99/08851

A. KLASS IPK 7	IFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C07F17/00 C08F10/00		
Nach der Ir	nternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Kl	lassifikation und der IPK	
	RCHIERTE GEBIETE		
Recherchie IPK 7	rter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymi C07F C08F	bole)	
Recherchie	rte aber nicht zum Mindestprülstoff gehörende Veröffentlichungen, s	soweit diese unter die recherchierten Gebiete	atallen
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete	Suchbegriffe)
		·	,
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie®	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angal	be der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	REPO, T. ET AL.: "phenoxy subst zirconocenes in ethylene polymer JOURNAL OF ORGANOMETALLIC CHEMIS Bd. 541, 1997, Seiten 363-366, X das ganze Dokument	ization" TRY,	1-8
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 127, no 22. September 1997 (1997-09-22) Columbus, Ohio, US; abstract no. 162245, HINO, T. ET AL.: "metallocene confor olefin polymerization and proof polyolefins" XP002128399 Zusammenfassung & JP 09 176221 A (SUMITOMO) 8. Juli 1997 (1997-07-08)	atalyst	1-8
	·	-/	
X Weite	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu	X Siehe Anhang Patentfamilie	
"A" Veröffen aber nie "E" älteres C Anmeld "L" Veröffen	Kategorlen von angegebenen Veröffentlichungen : tlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, cht als besonders bedeutsam anzusehen ist Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen ledatum veröffentlicht worden ist tlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- in zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer n im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden ir die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie		worden ist und mit der zum Verständnis des der oder der ihr zugrundellegenden tung; die beanspruchte Erfindung hung nicht als neu oder auf chtet werden ung; die beanspruchte Erfindung it berühend betrachtet.
"O" Veröffen eine Be "P" Veröffen	ittichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, nutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht tilchung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach anspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	werden, wenn die Veröffentlichung mit e Veröffentlichungen dieser Kategorie in N diese Verbindung für einen Fachmann r "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben i	einer oder mehreren anderen Verbindung gebracht wird und naheliegend ist
Datum des A	bschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Rec	herchenberichts
24	. Januar 2000	11/02/2000	
Name und Po	ostanschrift der internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2	Bevollmächtigter Bediensteter	
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016	Rinkel, L	

i ationales Aktenzeichen
PCT/EP 99/08851

	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht komme	nden Teile Betr. Anspruch Nr.
X .	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 110, no. 8, 20. Februar 1989 (1989-02-20) Columbus, Ohio, US; abstract no. 58292, TSUTSUI, T. ET AL.: "high efficiency catalysts for alpha olefin polymerization" XP002128400 Zusammenfassung & JP 63 175004 A (MITSUI) 19. Juli 1988 (1988-07-19)	1-8
X	EP 0 287 666 A (MITSUI) 26. Oktober 1988 (1988-10-26) das ganze Dokument	1-8
X	WO 87 03887 A (MITSUI) 2. Juli 1987 (1987-07-02) das ganze Dokument	1-8
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 126, no. 20, 19. Mai 1997 (1997-05-19) Columbus, Ohio, US; abstract no. 264146, SCHMIDT, KATRIN ET AL: "Photochemical Isomerization of Me2Si-Bridged Zirconocene Complexes. Application to Stereoselective Syntheses of ansa-Zirconocene Binaphtholat Stereoisomers" XP002128401 Zusammenfassung & ORGANOMETALLICS (1997), 16(8), 1724-1728	1-5
K	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 117, no. 17, 26. Oktober 1992 (1992-10-26) Columbus, Ohio, US; abstract no. 171616, WANG, YING ET AL: "Reactions of sila-bridged biscyclopentadienyl IVB group metal dichlorides" XP002128402 Zusammenfassung & YOUJI HUAXUE (1992), 12(3), 286-90,	1-5
	DORMOND, A. ET AL: "Dynamic stereochemistry of titanium(III).fwdarw. titanium(IV) transformation for complexes with 2 cyclopentadienyl ligands" J. ORGANOMET. CHEM. (1979), 165(3), 319-27, XP002128396 das ganze Dokument -/	1-5

It itionales Aktenzeichen
PCT/EP 99/08851

		99/08851		
C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN				
<ategorie*< th=""><th>Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile</th><th>Betr. Anspruch Nr.</th></ategorie*<>	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.		
x .	DORMOND, ALAIN ET AL: "Aryloxy complexes of dicyclopentadienyltitanium(III) derivatives" J. ORGANOMET. CHEM. (1977), 125(1), 63-9, XP002128397 das ganze Dokument	1-5		
(DORMOND, A. ET AL: "Pseudotetrahedral complexes of titanium with metal-centered chirality" J. ORGANOMET. CHEM. (1975), 101(1), 71-84 , XP002128398 das ganze Dokument	1-5		
X	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 83, no. 1, 7. Juli 1975 (1975-07-07) Columbus, Ohio, US; abstract no. 10328, DORMOND, ALAIN ET AL: "Diastereoisomerism in the titanocene series. Synthesis of diastereoisomers with a chiral element on the trimethylene group of a bridged structure" XP002128403 Zusammenfassung & C. R. HEBD. SEANCES ACAD. SCI., SER. C (1975), 280(7), 477-9,	1-5		

... ternationales Aktenzeichen

PCT/EP 99/08851

Feld I Bemerkungen zu den Ansprüchen, die sich als nicht recherchierbar erwiesen haben (Fortsetzung von Punkt 2 auf Blatt
Gemäß Artikel 17(2)a) wurde aus folgenden Gründen für bestimmte Ansprüche kein Recherchenbericht erstellt:
Ansprüche Nr. weil sie sich auf Gegenstände beziehen, zu deren Recherche die Behörde nicht verpflichtet ist. nämlich
Ansprüche Nr. weil sie sich auf Teile der internationalen Anmeldung beziehen, die den vorgeschriebenen Anforderungen so wenig entsprechen, daß eine sinnvolle internationale Recherche nicht durchgeführt werden kann, nämlich siehe Zusatzblatt WEITERE ANGABEN PCT/ISA/210
3. Ansprüche Nr. weil es sich dabei um abhängige Ansprüche handelt, die nicht entsprechend Satz 2 und 3 der Regel 6.4 a) abgefaßt sind.
Feld II Bemerkungen bei mangelnder Einheitlichkeit der Erfindung (Fortsetzung von Punkt 3 auf Blatt 1)
Die internationale Recherchenbehörde hat festgestellt, daß diese internationale Anmeldung mehrere Erfindungen enthält:
Da der Anmelder alle erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht auf alle recherchierbaren Ansprüche.
2. Da für alle recherchierbaren Ansprüche die Recherche ohne einen Arbeitsaufwand durchgeführt werden konnte, der eine zusätzliche Recherchengebühr gerechtfertigt hätte, hat die Behörde nicht zur Zahlung einer solchen Gebühr aufgefordert.
3. Da der Anmelder nur einige der erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren rechtzeitig entrichtet hat, erstreckt sich dieser internationale Recherchenbericht nur auf die Ansprüche, für die Gebühren entrichtet worden sind, nämlich auf die Ansprüche Nr.
Der Anmelder hat die erforderlichen zusätzlichen Recherchengebühren nicht rechtzeitig entrichtet. Der internationale Recherchenbericht beschränkt sich daher auf die in den Ansprüchen zuerst erwähnte Erfindung; diese ist in folgenden Ansprüchen erfaßt:
Bemerkungen hinsichtlich eines Widerspruchs Die zusätzlichen Gebühren wurden vom Anmelder unter Widerspruch gezahlt. Die Zahlung zusätzlicher Recherchengebühren erfolgte ohne Widerspruch.

WEITERE ANGABEN

PCT/ISA/ 210

Fortsetzung von Feld I.2

Die Recherche ergab in ihrer Anfangsphase eine sehr große Zahl neuheitsschädlicher Dokumente. Diese Zahl ist so groß, daß sich unmöglich feststellen lässt, für was in der Gesamtheit der Patentansprüche eventuell nach zu Recht Schutz begehrt werden könnte (Art. 6 PCT). Aus diesen Gründen erscheint eine sinnvolle Recherche über den gesamten Bereich der Patentansprüche unmöglich. Die Recherche wurde daher beschränkt auf:

Verbindungen der Formel (I), worin R3 eine Phenylgruppe ist welche gegebenenfalls substituiert oder kondensiert sein kann.

Der Anmelder wird darauf hingewiesen, daß Patentansprüche, oder Teile von Patentansprüchen, auf Erfindungen, für die kein internationaler Recherchenbericht erstellt wurde, normalerweise nicht Gegenstand einer internationalen vorläufigen Prüfung sein können (Regel 66.1(e) PCT). In seiner Eigenschaft als mit der internationalen vorläufigen Prüfung beauftragte Behörde wird das EPA also in der Regel keine vorläufige Prüfung für Gegenstände durchführen, zu denen keine Recherche vorliegt. Dies gilt auch für den Fall, daß die Patentansprüche nach Erhalt des internationalen Recherchenberichtes geändert wurden (Art. 19 PCT), oder für den Fall, daß der Anmelder im Zuge des Verfahrens gemäß Kapitel II PCT neue Patentanprüche vorlegt.

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

i. .tionales Aktenzeichen
PCT/EP 99/08851

lm Recherchenberic ngeführtes Patentdoku		Datum der Veröffentlichung		⁄litglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
JP 9176221	Α	08-07-1997	KEI	NE	<u> </u>
JP 63175004	Α	19-07-1988	JP JP	2042369 C 7080932 B	09-04-1996 30-08-1995
EP 287666	A	26-10-1988	JP JP JP ATT DE DE EP EP JP JP KUS	7080931 B 63089506 A 7080937 B 63089505 A 89836 T 114678 T 177759 T 3750818 D 3750818 T 3752260 D 3752260 T 3786013 A 0406912 A 0594218 A 0812862 A 8802378 A 2610796 B 8100020 A 2502071 B 63178108 A 9201352 B 5700749 A	30-08-1995 20-04-1988 30-08-1995 20-04-1988 15-06-1993 15-12-1994 15-04-1999 12-01-1995 20-04-1995 22-04-1999 01-07-1993 09-01-1991 27-04-1994 17-12-1997 07-04-1988 14-05-1997 16-04-1996 29-05-1996 22-07-1988 11-02-1992 23-12-1997
WO 8703887	Α	02-07-1987	AT CN DE EP JP	72819 T 1036016 A,B 3684018 A 0250601 A 7080930 B	15-03-1992 04-10-1989 02-04-1992 07-01-1988 30-08-1995
			JP US US	62230802 A 5700750 A 5807801 A	09-10-1987 23-12-1997 15-09-1998